PCT

# 世界知的所有権機関 国際 事務局 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6

C12P 19/26, C07H 7/033, 15/04, A61K 31/70, 31/715, C08B 37/00, C08F 8/00, C09B 201/02, A61L 27/00

(11) 国際公開番号

WO99/57301

(43) 国際公開日

1999年11月11日(11.11.99)

(21) 国際出願番号

PCT/JP99/02306

A1

(22) 国際出願日

1999年4月30日(30.04.99)

(30) 優先権データ

特願平10/120425 特願平10/273895 1998年4月30日(30.04.98)

1998年9月28日(28.09.98) JP

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について)マルハ株式会社(MARUHA CORPORATION)[JP/JP]〒100-8608 東京都千代田区大手町1丁目1番2号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ)

八塚信明(YATSUKA, Nobuaki)[JP/JP]

佐藤信行(SATO, Nobuyuki)[JP/JP]

森山 茂(MORIYAMA, Shigeru)[JP/JP]

玉井忠和(TAMAI, Tadakazu)[JP/JP]

西川正純(NISHIKAWA, Masazumi)[JP/JP]

〒300-4295 茨城県つくば市和台16-2

マルハ株式会社 中央研究所内 Ibaraki, (JP)

(74) 代理人

弁理士 社本一夫,外(SHAMOTO, Ichio et al.)

〒100-0004 東京都千代田区大手町二丁目2番1号 新大手町ビル206区 ユアサハラ法律特許事務所 Tokyo, (JP)

(81) 指定国 AU, BR, CA, CN, KR, MX, NO, RU, US, 欧州特 許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE)

添付公開書類

国際調査報告書

(54)Title: COMPOUNDS HAVING GLUCURONIC ACID DERIVATIVES AND GLUCOSAMINE DERIVATIVES IN THE STRUCTURE, PROCESS FOR PRODUCING THE SAME AND UTILIZATION THEREOF

(54)発明の名称 グルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を構造中に有する化合物、その製造法およびその用途

$$R^{9} = \begin{bmatrix} CH_{2}OR^{4} & COOR^{4} \\ O & O & OR^{3} \\ R^{7}O & OR^{3} & OR^{2} \end{bmatrix} R^{1}$$
(I)

(57) Abstract

1) Compounds having glucuronic acid derivatives and glucosamine derivatives represented by general formula (1) in the structure, pharmacologically acceptable salts thereof and solvates of the compounds or solvates of the salts; 2) a process for producing the compounds 1); 3) medicinal compositions containing the compounds 1); 4) polymers having at least one of the compounds 1) as a side chain structure; 5) coatings containing as the active ingredient at least one of the compounds 1) or polymers thereof; and 6) molded articles, artificial organs, medical instruments and devices for cell culture produced by using the polymer 4) and/or the coatings 5).

# (57)要約

①下記一般式(1)で表されるグルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を構造中に有する化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物、②前記①の化合物の製造方法、③前記①の化合物を含有する医薬組成物、④前記①の化合物の少なくともひとつを側鎖構造として有する高分子、⑤前記①の化合物又は高分子を少なくともひとつの有効成分とするコーティング剤、および⑥前記④及の高分子び/又は⑤のコーティング剤を用いて製造した成型物、人工臓器、医療用具、細胞培養器材。

# 式(1)

$$R^{9} = \begin{bmatrix} C H_{2}OR^{3} & COOR^{4} \\ O & O & O \\ R^{7}O & O & OR^{3} \end{bmatrix} R^{1}$$

#### PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

TOTICE OF CAME OF CAME	BY THE SECTION OF A PARTICULAR	メイトの手によりによりにか正日とうたりもうにの	MCDUICADO L(62HH)
AE アラブ首長国連邦	DM ドミニカ EE エストニア	KZ カザフスタン LC セントルシア	RU ロシア SD スーダン SE スウメーデン SG スウンガポール SI スロヴェニア
AL アルバニア	EE エストニア	LC セントルシア	SD スーダン
AM アルメニア	ES スペイン	LC ゼントルシア LI リヒテンシュタイン	SE スウェーデン
AT オーストリア	FI フィンランド	LK スリ・ランカ	SG シンガポール
AU オーストラリア	アロ マボンマ	LR リベリア	SI スロヴェニア
AU オーストラリア AZ アゼルバイジャン	GA ガポン	LS レント	SK スロヴァキア
BA ポズニア・ヘルツェゴビナ	GB 英国	しT リトアニア	SL シエラ・レオネ
BB バルバドス	GD グレナダ	しじ ルクセンブルグ	SN セネガル
BE ベルギー	GE グルジア	LV ラトヴィア	SZ スワジランド
BB パルパドス BE ベルギー BF ブルギナ・ファソ	GH ガーナ	MA モロッコ	TD チャード
BG プルガリア	CG G G G G G G G G G G G G G G G G G G	LC セントルンシュ LI リヒテルンシカ LK リリ・リア LR リンソト LT リルクセンブルグ LV ラトヴィコ MC モナコ MC モルヴァカル	SK スロヴァート SK シエキオネ SK シエギガル SN シエギガランド TD チャーゴー
BJ ベナン	GM ガギニア・ナーシー・サーカー・サーフ・ナー・サーカー・サーフ・ナー・サーフ・ナー・サーフ・ナー・フ・ナー・フ・オー・フ・オー・フ・オー・フ・オー・フ・オー・フ・オー	MD モルドヴァ	TJ タジキスタン TZ タンザニア
BR ブラジル	CW ギニア・ビサオ		T2 タンザニア
BY ベラルーシ	GR ギリシャ	MK マケドニア旧ユーゴスラヴィア	TM トルクメニスタン
CA カナダ	HR クロアチア	共和国	TR トルコ
CA カナダ CF 中央アフリカ	HU ハンガリー	ML VI	TT トリニダッド・トパゴ
CG コンゴー	ID インドネシア	MN モンゴル	リA ウクライナ UG ウガンダ US 米国 UZ ウズベキスタン
CH スイス	IE アイルランド	MR チーリタニア	ŪĠ ウガシダ
CI コートジボアール	【】 イスラエル	MW マラウイ	US 米国
CM カメルーン	IN インド	MW マラウイ MX メキシコ	ひ2 ウズベキスタン
CM カメルーン CN 中国	IS アイスランド	NE ニジェール	VN ヴィェトナム
CR コスタ・リカ	IT イタリア	NL オランダ	YU ユーゴースラピア
CU キューバ	IT イタリア JP 日本	NO ノールウェー	2A 南アフリカ共和国
CY キプロス	KE ケニア	ME - デュール NE - デェール NL - オラール・シー NO - ニュー NZ - デューランド PI ポーラ・ガル	2W ジンパブエ
C2 チェッコ	KG キルギスタン	PL ポーランド	- · · · · ·
DE ドイツ	KP 北朝鮮	PT ポルトガル	
DK デンマーク	KR 体国	RO ルーマニア	

## 明細書

グルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を構造中に有する化合物、 その製造法およびその用途

# 技術分野

5 本発明は、新規なグルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を構造中に有する化合物、その製造法、それを含有する医薬組成物およびそれを側鎖構造にも つ高分子、それらを用いて製造した成型物およびその成型物を部品として用いて 製造した人工臓器、医療用具、細胞培養器材に関する。

# 10 背景技術

15

血栓症は欧米および近年の日本における主要な死因のひとつであり、心筋梗塞、 脳梗塞などの動脈性疾患を合計すると、癌を越える最大の死因である。血栓症に は様々な要因があるが、動脈硬化などの血管の病変がその基盤となっていること が多い。正常血管は血管内皮細胞によって高度に抗血栓化されているが、動脈硬 化巣などの血管病変部位では活性化している血管内皮細胞、あるいは、傷害によ って露出した血管内皮下組織に血小板が粘着して病的血栓が形成されやすくなっ ている。病的血栓の形成を抑制する薬剤として、血小板の粘着や凝集を抑制する 薬剤、いわゆる、「抗血小板剤」が注目され臨床的に広く用いられつつあるが、 抗血小板剤の歴史は比較的新しく、より優れた薬剤の開発が期待されている。

20 上述したように、正常血管は血管内皮細胞によって高度に抗血栓化されているが、ここで血管内皮細胞の役割をさらに詳しくみてみると、血管内皮細胞は、全身の血管内腔を連続して被覆する一層の細胞群である。正常な血管内皮細胞は、①血管透過性の抑制、②血管内腔の抗血栓化、③血管平滑筋の弛緩、収縮の調節、④血管壁細胞の遊走や増殖の制御のような多彩な機能を果たしており、血管内皮細胞は血管を血管たらしめる中心的存在であると言われている。

ヒトは血管とともに老いるといわれており、血管壁は年齢とともに障害を受ける。血管壁が障害を受けて破綻すると、血管の破綻は心筋梗塞、大動脈瘤、脳卒中、あるいは壊死といった循環器疾患の形で現れる。血管壁の破綻の最大の原因は動脈硬化である。

現在の動脈硬化の治療又は予防は、そのほとんどが脂質代謝の改善という面からのアプローチであり、薬剤としては抗高脂血症剤が汎用されている。その他、動脈硬化部位の血管の閉塞を防ぐ目的で抗血小板剤や抗血液凝固剤が投与される。しかし、これらの薬剤は、血管壁の破綻を積極的に治療するものではなく、破綻の原因の一つである高脂血症あるいは破綻の進展原因の一つである血栓形成を押さえ込むことによって破綻の進展を防ぐという間接的な作用を期待するものである。

5

10

15

20

25

動脈硬化の発症、進展には、血管内皮細胞の損傷や機能喪失が重要かつ不可欠であるとされている。前述のように、従来の療法では、治療を行ううえで最も重要な血管の破綻の根本的原因の解消、即ち血管内皮細胞の再生および機能回復については単純に生体がもつ修復機能に依存するのみであった。従って、損傷を受けて本来の機能を喪失した血管内皮細胞の再生や機能回復を促進する、いわゆる「血管内皮再生療法」は従来の治療法の欠点を克服し得る極めて有用な治療法であるといえる。しかし、血管内皮再生療法に利用しうる薬剤は実用化されておらず、優れた薬剤の開発が望まれている。血管内皮再生療法の例としては、実験的に傷害したウサギの血管内皮障害部位に血管内皮細胞成長因子(VEGF)の遺伝子を導入してVEGFを発現させ、その有効性を検討した報告(Asahara, T. et al., Circulation, 94, 3291, 1996) などがある。

経皮経管的冠動脈形成術(PTCA)は、血管内に入れたバルーンカテーテルを膨らませ(バルーニング)、動脈硬化の進展によってできた狭窄部位を拡張する手法であり、冠動脈硬化症の確立された治療法の一つである。しかし、術後6ヶ月以内に30~50%の患者に再狭窄が認められ、大きな問題となっている。再狭窄は、バルーニングによって引き起こされ、急激に進行する一種の動脈硬化症であるといえる。これまで、バルーニングの手技の工夫やカテーテルの改良などとともに様々な薬剤を用いた治療が試みられてきたが、未だに充分であるとは言い難く、より優れた治療法や薬剤の開発が期待されている。血管内皮再生療法ならば、PTCA後の再狭窄を効果的に予防できると考えられ(前記のAsaharaらの報告を参照されたい)、これに用いる優れた薬剤の開発が期待されている。

心筋梗塞などの虚血性疾患の予後は、多くの因子によって影響を受けるが、側

副血行路の発達の程度は、最も重要な予後決定因子の一つであると考えられてい る。側副血行路の充分な発達があれば、狭窄や閉塞(梗塞)が生じても、虚血や 組織の壊死が押さえられ、梗塞サイズの縮小や予後の改善が得られる。従来、側 副血行路形成の機序として、血管内圧や血流の変化が重要視されてきたが、側副 血行路形成時に血管内皮細胞や血管平滑筋細胞にDNA合成を伴う細胞分裂像が 認められることが報告され、側副血行路の形成過程は、単に既存の吻合血管の物 理的要因による拡張だけでなく、少なくともその一部は血管壁構成細胞の増殖が 関与する血管新生過程であると理解されるようになっている。近年、「血管新生 療法」という新しい治療法によって虚血性心疾患を治療しようとする試みがなさ れている(例えば、Yanagisawa-Miwa, A. et al., Science, 257, 1401, 199 2)。血管新生療法とは、虚血組織周辺の血管新生を促進することによって積極的 に側副血行路を確保し、虚血組織を保護しようとする試みであり、"pharmacolo gical bypass therapy(薬物投与によるバイパス形成療法) "ともいえる新しい治 療法である。しかし、未だに実用化には至っておらず、これに用いることのでき る優れた薬剤や治療法の開発が期待されている。また、血管新生促進活性をもつ 物質(例えば、線維芽細胞成長因子)を創傷の治療に利用する試みがなされてい る(Hockel, M. et al., Arch. Surg., 128, 423, 1993などを参照されたい)。 人工臓器とは、心臓、血管、心臓弁、肺、膵臓、腎臓、肝臓、皮膚、粘膜な

5

10

15

20

25

人工臟器とは、心臓、血管、心臓弁、肺、膵臓、腎臓、肝臓、皮膚、粘膜などの各種の生体組織および臓器の機能を人工的な材料を用いた成型物やそれを部品として用いた装置によって補助あるいは代行しようとするものである。人工臓器は、生体内に埋入したり、血管へのカニュレーションによって引き出した血液を接触させることによってその機能を発揮するため、それらに用いる材料は生体に害を与えることなく使用できる性質、つまり、生体適合性をもたなければならない。人工臓器の生体適合性を規定する最も重要な生体の反応は血栓形成反応である。

血小板の粘着と凝集は、血液凝固系たん白質の活性化とならぶ血栓形成反応に 関与する重要な生体反応のひとつであり、正常な生体防御システムに不可欠な止 血機能のために存在する。しかし、血液が人工臓器に接触したときにも血小板の 粘着と凝集を経た血栓形成が引き起こされる可能性がある。血栓が形成されると、

人工臓器は本来の機能を果たすことができなくなる。血栓が形成されるような不都合を避けるために、血小板の粘着凝集を引き起こさない材料、すなわち、抗血栓性材料の開発が試みられてきた。さまざまな検討が盛んに行われてきたが、いまだに充分といえるものではない。優れた人工臓器の開発に不可欠であるより優れた抗血栓性材料の開発が期待されている。

血栓形成を避けるために、血液と接触しても血栓を形成しない材料、すなわち、抗血栓性材料の開発が試みられてきた。体内で血液と直接触れるのは血管内皮を構成する血管内皮細胞であり、正常な血管内皮細胞の上では血栓は形成されない。当然のことではあるが、最も優れた抗血栓性材料は天然の抗血栓性材料である血管内皮細胞といえる。本来の臓器と同様に人工臓器の血液接触面が血管内皮細胞で被覆されていれば、血栓形成反応は起こらない。血管内皮細胞の抗血栓性を積極的に利用した人工臓器を開発する試みとして新生内膜治癒促進型人工血管などの臨床応用が試みられており、ある程度の成果が得られている(例えば、Noishiki、Y. et al., Trans. Am. Soc. Artif. Intern. Organs., 27, 309, 1986)。これまで、細胞親和性の高い材料を用いたり、成型物の有孔性を高くすることによって細胞侵入を促進するなどといった方法でアプローチがなされているが、血管内皮細胞の成長を促進する物質を利用して血管内皮細胞の被覆を促進するといった試みはほとんどなされていない。

また、人工臓器以外にも、血液と接触する機会のある医療用具も接触によって 血小板の粘着凝集が起こることが不都合であるため、抗血栓性をもつ材料を用い ることが望ましい。これらの理由からも、より優れた抗血栓性材料の開発が期待 されている。

さらに、血管内皮細胞の成長促進作用をもつ物質は細胞培養用組成物や細胞培養用器材の材料としても利用可能である。

25

5

10

15

20

### 発明の開示

上記の記述から明らかなように、優れた抗血小板剤および抗血栓性材料の提供 は医療上の重要な課題である。

さらに、優れた血管内皮細胞増殖促進物質および血管内皮細胞増殖促進作用を

もつ高分子物質の提供は医療上ならびに細胞生物学的実験を行ううえでの重要な 課題である。

本発明者らは、かかる課題を解決するために鋭意研究を重ねてきた結果、一般式(1)に示される化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物が優れた血小板粘着凝集抑制作用を有することを見いだし、さらに、その化合物を側鎖構造として有する高分子が優れた血小板粘着抑制作用を有することを見いだして本発明を完成するに至った。

本発明者らは、さらに、一般式(1)に示される化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物が優れた血管内皮細胞増殖促進作用および血管新生促進作用を有することを見いだし、さらに、その化合物を側鎖構造として有する高分子物質が優れた血管内皮細胞増殖促進作用を有することを見いだして本発明を完成するに至った。

10

15

20

25

すなわち、本発明は、下記一般式(1)で表される グルクロン酸誘導体および グルコサミン誘導体を構造中に有する化合物、その薬理学的に許容される塩およ び溶媒和物または塩の溶媒和物を提供する。

本発明はさらに、ヒアルロン酸またはその塩を解重合する工程を含むことを特 徴とする一般式(1)の化合物の製造方法を提供する。

本発明はさらに、一般式(1)の化合物の少なくともひとつを有効成分とする 医薬組成物を提供する。前記医薬組成物は血栓症治療薬および予防薬、循環器疾 患治療薬および予防薬、脳血管障害治療薬および予防薬、末梢血管障害治療薬お よび予防薬として有用である。

本発明はさらに、一般式(1)の化合物の少なくともひとつを有効成分とする 抗血小板剤を提供する。

本発明はさらに、一般式(1)の化合物を有効成分とする血管内皮細胞増殖促 進剤を提供する。前記血管内皮細胞増殖促進剤は血管内皮再生療法のための治療 薬または予防薬、血管新生療法のための治療薬または予防薬として有用である。

本発明はさらに、一般式(1)の化合物の少なくともひとつを側鎖構造として 有する高分子を提供する。

本発明はさらに、一般式(1)の化合物、あるいは前記高分子の少なくともひ

とつを有効成分とするコーティング剤を提供する。

本発明はさらに、前記高分子の少なくともひとつを材料として用いた成型物を 提供する。

本発明はさらに、前記コーティング剤の少なくともひとつを使用して製造した 成型物を提供する。

本発明はさらに、前記成型物の少なくともひとつを部品として用いた人工臓器 を提供する。

本発明はさらに、前記成型物の少なくともひとつを部品として用いた医療用具 を提供する。

10 本発明はさらに、前記高分子を有効成分として含む細胞培養用組成物を提供する。

本発明はさらに、前記成型物および/またはコーティング剤を使用して製造した細胞培養用器材を提供する。

# 15 発明を実施するための最良の形態

### [本発明の化合物]

本発明の化合物は、下記一般式(1)で表されるグルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を構造中に有する化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物である。

# 式(1)

5

$$R^{9} = \begin{bmatrix} CH_{2}OR^{8} & COOR^{4} \\ O & O & OR^{3} \\ R^{7}O & NR^{5}R^{6} & OR^{2} \end{bmatrix}_{n}$$

[式(1)中、R 'は保護基または下記式(2)~(5)を表す。式(2)~
 (5)中、R '0は水素原子、保護基または下記式(6)~(8)を表し、R '1は水素原子または保護基を表す。ただし、R '0および R '1が水素原子または保護

基である場合、R'はCOOR \*に対してトランス結合あるいはシス結合のどちらであってもよい。

式(2)

- OR 10

式(3)

- NHR 11

式(4)

- CH 2 R 11

式(5)

- SR 11

式(6)

式(7)

式(8)

また、 $R^{-1}$ が式(6)~(8)である場合、式(6)~(8)中、 $R^{-1}$ 、 $R^{-1}$ および  $R^{-2}$ 6を除く  $R^{-1}$ 2~  $R^{-2}$ 8は同一または異なって水素原子または保護基を表し、 $R^{-1}$ 3、 $R^{-1}$ 7および  $R^{-2}$ 6はアジド基または下記式(9)を表す。

式(9)

5

- NR 29 R 30

式(9)中、 $R^{29}$ および  $R^{30}$ は、同一または異なり水素原子または保護基を表す。

式(1)中、R<sup>2</sup>~R<sup>8</sup>は同一または異なって水素原子または保護基を表す。

式(1)中、R<sup>9</sup>は、水素原子、保護基または下記式(10)または下記式(11)を表す。

式(10)

式(11)

式(10)および(11)中、 $R^{31} \sim R^{37}$ は同一または異なって水素原子または保 10 護基を表す。

式(1)中、nは0~25の整数を表す。

(ただし、nが0のときは、R 'は式(2)、R '<sup>0</sup>は式(8)で表される基であり、R <sup>3</sup>は式(10)または式(11)で表される基である。)

式 (1)、式 (6) ~ (8) および式 (10) ~ (11) 中、保護基は互いに同一ま 15 たは異なり、置換されていてもよい炭素原子数 1~8の直鎖または分枝鎖のアル

キル、置換されていてもよい炭素原子数  $2\sim 8$  の直鎖または分枝鎖のアルケニル、置換されていてもよい炭素原子数  $1\sim 8$  のアシル、置換されていてもよい芳香族アシル、または置換されていてもよい芳香族アルキルであり、また  $R^{13}$ 、 $R^{17}$  および  $R^{26}$  を除く  $R^{2}\sim R^{37}$  の任意の保護基 2 つが一緒になって、置換されていてもよい炭素原子数  $3\sim 8$  の環状アルキリデン、置換されていてもよいベンジリデン、または、置換されていてもよいフタロイルを形成してもよい。

また、n が 2 以上の場合、 $R^2 \sim R^3$  は、繰り返し単位ごとに同一であっても異なっていてもよい。]

10 すなわち、式(1)で表される本発明の化合物は、下記式(12)で表される D - グルコサミン誘導体と式(13)で表される D - グルクロン酸誘導体が結合した 構造を有する。

## 式 (12)

[式(12)中、R38~R43は水素原子または保護基を表す。]式(13)

[式 (13) 中、R <sup>44</sup>は水酸基または保護基を表し、R <sup>45</sup>~ R <sup>48</sup>は水素原子また 15 は保護基を表す。]

式(1)において、nは0~25の整数を表すが、nが0のときR は式(2)、R いは式(8)で表される基であり、R がは式(10)または(11)で表される基である。すなわち、式(1)の化合物は下記式(14)または(15)で表される。

PCT/JP99/02306

WO 99/57301

式 (14)

式 (15)

本発明でいう保護基とは、Theodra W. Green 著の"Productive Groups in O rganic synthesis";第2判;1991年刊に表されている各種の保護基を含むものである。

上記式(1)~(11)中で示される保護基は、置換されていてもよい炭素原子

5 数1~8の直鎖または分枝鎖のアルキルとしては例えば、メチル、エチル、プロ ピル、イソプロピル、ブチル、第三級ブチル、ペンチル、オクチル、メトキシメ チル、第三級ブチルチオメチル、1-エトキシエチル、シロキシメチルまたは2-メトキシエトキシメチルなどを表し、置換されていてもよい炭素原子数2~8の 直鎖または分枝鎖のアルケニルとしては、例えば、エテニル、1-プロペニル、 10 2 - プロペニル、ブテニルまたはオクテニルなどを表し、置換されていてもよい 1~8の直鎖または分枝鎖のアシルとしては、ホルミル、アセチル、プロピオニ ル、ブチリル、バレリルまたはピバロイル、またはハロゲン化アシルなどを表し、 ハロゲン化アシルとしては例えば、クロロアセチル、ジクロロアセチル、トリク ロロアセチル、トリフルオロアセチルなどを表し、置換されていてもよい芳香族 アシルとしては例えば、ベンゾイル、パラクロロベンゾイルなどを表し、置換さ 15 れていてもよい芳香族アルキルとしては、例えば置換されていてもよいベンジル、 置換されていてもよいジフェニルメチルまたは置換されていてもよいトリフェニ

ルメチルなどを表し、置換されていてもよいベンジルとしては、例えば4-メト キシベンジルなどを表す。さらに、式(1)~(!!)中で示される保護基は、R 13、R 17および R 26を除く R 2~ R 37の任意の保護基 2 つが一緒になって、 1 つの保護基を表してもよく、即ち置換されていてもよい炭素原子数3~8のアル キリデン、置換されていてもよい炭素原子数3~8の環状アルキリデン、置換さ れていてもよいベンジリデン、または、置換されていてもよいフタロイルを形成 してもよい。置換されていてもよい炭素原子数3~8のアルキリデンとしては例 えば、プロピリデン、ブチリデンまたはオクチリデンなどを表し、置換されてい てもよい炭素原子数3~8の環状アルキリデンとしては例えば、シクロペンチリ デン、シクロヘキシリデンまたはシクロヘプチリデンなどを表し、さらに、置換 10 されていてもよいベンジリデンまたは置換されていてもよいフタロイルなどを表 す。水酸基の保護基としては置換されていてもよい炭素原子数1~8の直鎖また は分枝鎖アシル、置換されていてもよい芳香族アルキル、置換されていてもよい 炭素原子数2以上の直鎖または分枝鎖のアルケニルまたは置換されていてもよい ベンジリデンなどが好ましく、さらに好ましくはアセチル、ベンジル、1-プロ 15 ペニルまたはベンジリデンなどを表し、アミノ基の保護基としては、置換されて いてもよい炭素原子数1以上の直鎖または分枝鎖のアシルまたは置換されていて もよいフタロイルなどが好ましく、さらに好ましくはアセチルまたはフタロイル などを表し、カルボキシル基の保護基としては、置換されていてもよい炭素原子 数1~8の直鎖または分枝鎖のアルキルまたは置換されていてもよい芳香族アル 20 キルなどが好ましく、さらに好ましくは、メトキシル、メチル、エチル、プロピ ル、イソプロピル、ブチル、イソプチル、ペンチル、イソペンチルまたはジフェ ニルメチルなどを表す。上記の保護基は、同一の化合物中で互いに同一でも異な っていてもよく、任意に選ばれる。

式 (1) 中のnは0~25の整数であり、好ましくは、0~ 10、特に好ましくは0~5である。

R %は上記の記載に合致するものであればよいが、特に、前記式(11)であること、すなわち、式(1)の化合物が下記式(16)であることが好ましい。式(16)

さらにこのとき、式 (11) において、R  $^1$ が前記式 (6)  $\sim$  (8) であること、すなわち、式 (1) の化合物が下記式 (17)  $\sim$  (19) であることがより好ましい。式 (17)

# 式 (18)

# 式 (19)

また、さらに前記式(17)  $\sim$  (19) において、 $R^{13}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{26}$ が前記式(9) であることが特に好ましい。

本発明の化合物は、(A)血小板粘着凝集抑制作用と、(B)血管内皮細胞増殖促進作用および血管新生促進作用という2つの異なる作用を有する。(B)の目的で使用するためには、式(16)の化合物が特に好ましい。

本発明における薬理学的に許容される塩とは、本発明の化合物を治療に必要な量を投与する場合に、生体に対して悪影響を及ぼさない、あるいは、本発明の化合物の有効な薬理学的な性質を塩としたことで損なわない塩であることを意味する。具体例としては、ナトリウム塩、カリウム塩またはカルシウム塩などのアルカリ金属またはアルカリ土類金属の塩;フッ化水素酸塩、塩酸塩、臭化水素酸塩、ヨウ化水素酸塩などのハロゲン化水素酸塩;メタンスルホン酸塩、トリフルオロメタンスルホン酸塩、エタンスルホン酸塩などの低級アルキルスルホン酸塩;ベンゼンスルホン酸塩、p-トルエンスルホン酸塩などのアリールスルホン酸塩;フマル酸塩、コハク酸、クエン酸塩、酒石酸塩、シュウ酸塩、マレイン酸塩などの有機酸塩;およびグルタミン酸塩、アスパラギン酸塩などのアミノ酸塩をあげることができる。またさらに、本発明の化合物およびその塩は、薬理学的に許容される各種の溶媒、例えば水、有機溶媒、緩衝液などとの溶媒和物や結晶多形のものなども含まれる。

本発明の化合物は置換基の種類によって不斉炭素原子を有し、不斉中心の存在 に基づく光学異性体が存在する場合がある。本発明の化合物には、各々の異性体、および、それらの混合物のすべてが含まれる。例えば、ある光学異性体とその鏡像異性体(エナンチオマー)との混合物、特に、等量混合物であるラセミ体、また、あるいは、ある光学異性体とそのジアステレオマーとの混合物も含まれる。

## 25 [本発明の化合物の製造法]

10

15

当然のことではあるが、本発明の化合物を得る方法には種々の方法がある。例えば、グルクロン酸誘導体やグルコサミン誘導体などを原料にして有機化学的手法によって中間体あるいは目的化合物を合成・修飾する方法や多糖を酸やアルカリなどを用いて分解して中間体あるいは目的化合物を得る方法などの有機化学的

手法、グルクロン酸や N- アセチルグルコサミンなどを原料にして転移酵素や分解酵素の逆反応などを利用して中間体あるいは目的化合物を合成・修飾する方法や多糖を酵素を用いて分解して中間体あるいは目的化合物を得る方法などの生化学的手法、あるいは、微生物や細胞に酵素の遺伝子を導入して原料、中間体あるいは目的化合物、または合成・修飾に用いる酵素を得るなどの遺伝子工学的手法などを、単独あるいは組み合わせて用いる方法をあげることができる。もちろん、本発明の化合物はその製造法によって限定されるものではなく、目的化合物が得られるのならばどのような方法を用いても差し支えない。

10

15

20

25

しかし、種々の製造法の中でも天然物、特に多糖やオリゴ糖など、を原料や中 間体として用いて製造する方法が最も効率的な方法であり、好ましい。さらに、 動物組織、あるいは、微生物の培養液から抽出および必要に応じて精製したヒア ルロン酸およびその塩を原料として用い、ヒアルロン酸を解重合することによっ て得られた分解物を中間体あるいは目的化合物として用いる方法がより好ましい。 解重合の方法としては、例えば、熱や超音波などを用いる物理的な方法、酸やア ルカリなどを用いる化学的な方法、または、酵素などを用いる生化学的な方法な どを単独、あるいは、組み合わせて用いる方法をあげることができる。それらの 中でも、反応の特異性、効率、あるいは、安全性などの面から考えて、酵素を用 いる方法が好ましい。用いる酵素はヒアルロン酸の解重合反応を触媒する活性を もつものであればよく、特に限定されず、それらを目的に応じて単独で、あるい は、複数を組み合わせて用いることができる。用いる酵素を具体的に例示すれば、 動物組織由来の酵素、例えば、精巣型のヒアルロニダーゼ(EC 3. 2. 1. 35)、ヒル のヒアルロニダーゼ(EC 3. 2. 1. 36)、オコゼ毒液中のヒアルロニダーゼ(EC 3. 2. 1)、β-グルクロニダーゼ(EC 3. 2. 1. 31)、β-N-アセチルヘキソサミニダーゼ (EC 3. 2. 1. 52)など、や微生物由来の酵素、例えば、Streptomyces hyalurolytic us 由来のヒアルロニダーゼ(EC 4. 2. 2. 1)、ヒアルロニダーゼ SD(EC 4. 2. 2)、 コンドロイチナーゼ ABC(EC 4. 2. 2. 4)、コンドロイチナーゼ AC I (EC 4. 2. 2. 5)、コンドロイチナーゼ AC II (EC 4. 2. 2. 5) など、をあげることができる。そ の中でも、安定した品質のものを安定的に供給できるなどの利点から、微生物由 来の酵素が好ましく、その中でも Streptomyces hyalurolyticus 由来のものが特

に好ましい。

5

10

15

20

25

酵素反応はそれぞれの酵素の特性に応じて温度、pH などの諸条件を設定して 行えばよいが、以後の分画・精製や修飾を行うにあたって必要になる可能性が高 い脱塩操作を省くために、実質的に塩を含まない状態、あるいは、不揮発性の塩 および有機溶媒不溶の塩を実質的に含まない状態で反応が行われることが好まし い。ここでいう実質的に塩を含まない状態とは、酵素反応後に脱塩操作などをせ ずに以後の分画・精製、あるいは、修飾操作を容易に実施可能な量を超える量の 塩を含まない状態であることを意味する。好ましくは反応液中の塩含量は目的化 合物の10%(w/w)以下、より好ましくは1%(w/w)以下である。本発明でいう反 応液中の塩とは、イオン強度や pH の調整などのために用いられる緩衝液の成分、 例えば、酢酸ナトリウム、リン酸ナトリウム、クエン酸カリウム、塩化ナトリウ ム、塩化カリウム、塩化カルシウムなどを意味する。本発明でいう不揮発性の塩 とは、酢酸アンモニウムや重炭酸アンモニウムなど、減圧操作などによって比較 的容易に揮発する揮発性の塩以外の塩を意味する。揮発性の塩を用いれば、中間 体や目的化合物の溶液から液成分を減圧などによって除去する操作を行うときに、 同時に塩を除去することが可能となる。本発明でいう有機溶媒不溶の塩とは、酢 酸アンモニウムや酢酸ナトリウム、酢酸カリウム、酢酸カルシウムなどのように 水にも有機溶媒、例えば、エタノール、メタノール、プロパノールなどにも溶け る塩以外の塩を意味する。有機溶媒可溶の塩を用いれば、有機溶媒可溶の塩が混 在している水には可溶であるが有機溶媒には不溶である中間体や目的化合物を含 む混合物を適切な有機溶媒で洗浄することによって、混在する塩を容易に分離す ることが可能となる。

得られた分解物は必要に応じて、常法、例えば、抽出、濃縮、ろ過、再結晶、 再沈殿またはクロマトグラフ法などによって分離精製することができる。その中 でも、その効率の良さからクロマトグラフ法、より好ましくはイオン交換クロマ トグラフ法によって分離精製する工程を含むことが好ましく、担体として陰イオ ン交換体を用いることがさらに好ましい。クロマトグラフには回分式、循環式、 移動床式、擬似移動床式などの方式があるが、場合に応じて最適なものを選択す ればよい。クロマトグラフ法に用いる溶離液は、用いる方法に応じて最適な組成

のものを用いればよいが、以後の精製や修飾を行うにあたって必要になる可能性 が高い脱塩操作を省くために、不揮発性の塩および有機溶媒不溶の塩を実質的に 含まない溶離液を用いることが好ましい。ここでいう「不揮発性の塩および有機 溶媒不溶の塩を実質的に含まない溶離液」とは、クロマトグラフ後に脱塩操作な どをせずに以後の分画・精製、あるいは、修飾操作を容易に実施可能な量を超え る量の不揮発性の塩および有機溶媒不溶性の塩を含まない溶離液であることを食 味する。好ましくは溶離液中の各々の塩含量は0.5M以下、より好ましくは0.1 M 以下である。通常、イオン交換クロマトグラフ法に用いる溶離液はイオン強 度やpHの調整などのために塩を含む。塩を含む溶離液を使用する場合、塩とし て実質上揮発性の塩のみを含む溶離液を用いることが好ましく、揮発性の塩とし ては、扱いの容易さ、安全性、入手の容易さ、価格などの点から考えてアンモニ ウム塩が好ましく、酢酸アンモニウムであることがさらに好ましい。または、塩 として実質上有機溶媒可溶性の塩のみを含む溶離液を用いることが好ましく、有 機溶媒可溶性の塩としては、扱いの容易さ、安全性、入手の容易さ、価格などの 点から考えて酢酸塩が好ましく、酢酸アンモニウム、あるいは、酢酸ナトリウム であることがさらに好ましい。

得られた中間体は種々の方法、例えば、有機化学的手法や生化学的な手法など、 あるいは、それらの組み合わせによって精製や修飾などを行って目的化合物とす ることができる。

20

5

10

15

# [本発明の化合物の投与方法、投与量および剤形]

本発明の化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物は、通常、全身的または局所的に、経口的または非経口的に投与される。投与量は、疾患の種類、症状の程度、投与対象の年齢や体重などの諸条件をもとに総合的に判断し、最適な量を適宜決定するべきであり、特に限定されない。しかし、通常、成人では1日当たり経口投与の場合0.01~100mg/kg、非経口投与の場合0.001~10mg/kg である。投与は必要に応じて1日1回ないし複数回に分けて行われる。

本発明の化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒

和物の投与は、固体組成物、液体組成物およびその他の組成物の経口投与、注射 剤、外用剤、坐剤などの非経口投与のいずれの形態であってもよく、必要に応じ て最適な方法が選択される。本発明の化合物、その薬理学的に許容される塩およ び溶媒和物または塩の溶媒和物の少なくともひとつを有効成分として含有する医 薬組成物は、通常の製剤化に用いられる担体、賦形剤、その他の添加剤を用いて 調製することができる。製剤用の担体や賦形剤としては、例えば、乳糖、ステア リン酸マグネシウム、デンプン、タルク、ゼラチン、寒天、ペクチン、アラビア ゴム、オリーブ油、ゴマ油、カカオバター、エチレングリコールなどやその他常 用されるものをあげることができる。

経口投与のための固体組成物としては、錠剤、丸剤、カブセル剤、散剤、顆粒剤などが用いられる。このような固体組成物においては、少なくともひとつの活性物質(有効成分)が少なくともひとつの不活性な希釈剤、例えば、乳糖、マンニトール、ブドウ糖、ヒドロキシプロピルセルロース、微結晶性セルロース、デンプン、ポリビニルピロリドン、メタケイ酸アルミン酸マグネシウムなどと混合される。組成物は、常法にしたがって不活性な希釈剤以外の添加物、例えば、ステアリン酸マグネシウムのような潤滑剤、繊維素グリコール酸カルシウムのような崩壊剤、グルタミン酸またはアスパラギン酸のような溶解補助剤を含んでいてもよい。錠剤または丸剤は、必要によりショ糖、ゼラチン、ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレートなどの糖衣や胃溶性または腸溶性物質のフィルムで被覆してもよいし、2つ以上の層で被覆してもよい。さらに、ゼラチンのような吸収されうる物質のカプセルも含まれる。

10

15

20

25

経口投与のための液体組成物は、薬剤的に許容される乳濁剤、溶液剤、懸濁剤、 シロップ剤、エリキシル剤などを含み、一般的に用いられる不活性な希釈剤、例 えば精製水、エタノールなどを含んでいてもよい。この組成物は、不活性な希釈 剤以外に湿潤剤、懸濁剤のような補助剤、甘味剤、風味剤、芳香剤、防腐剤など を含んでいてもよい。

非経口投与のための注射剤としては、無菌の水性または非水性の溶液剤、懸濁剤、乳濁剤が含まれる。水性の溶液剤、懸濁剤としては、例えば、注射用水および注射用生理食塩液が含まれる。非水性の溶液剤、懸濁剤としては、例えば、プ

ロピレングリコール、ポリエチレングリコール、オリーブ油のような植物油、エタノールのようなアルコール類、ポリソルベート80(登録商標)などが含まれる。このような組成物は、さらに防腐剤、湿潤剤、乳化剤、分散剤、安定化剤(例えば、乳糖)、溶解補助剤(例えば、グルタミン酸、アスパラギン酸)のような補助剤を含んでいてもよい。これらは、例えば、精密ろ過膜によるろ過滅菌、高圧蒸気滅菌のような加熱滅菌、あるいは、殺菌剤の配合などの通常の滅菌方法によって無菌化することが可能である。また、無菌の固体組成物を製造し、使用前に無菌水または無菌の注射用溶媒に溶解して使用することもできる。

非経口投与のためのその他の医薬組成物としては本発明の化合物の少なくとも ひとつを有効成分として含み、常法によって処方される外用液剤、軟膏剤、塗布 剤、坐剤、経皮剤、点眼剤などが含まれる。

## [本発明の高分子およびその製造法]

10

15

20

25

本発明の高分子とは、本発明の化合物を側鎖構造として有する高分子化合物のことであり、抗血栓性を有する高分子材料として使用できる。本発明の高分子の製造に用いる主鎖となるポリマーは生体適合性ポリマーであることが好ましく、例えば、ポリエチレン、ポリスチレン、ポリウレタン、ポリ塩化ビニル、エチレン酢酸ビニル、ポリプロピレン、ポリカーボネイト、シリコン、ポリメチルメタクリレート、ポリ四フッ化エチレン、ポリエチレンテレフタレート、ポリアミド、ポリスルホン、ABS樹脂、ポリアセタールおよびこれらの誘導体を挙げることができる。主鎖と側鎖の間には適当なスペーサを入れることもでき、これによって抗血栓性を有する側鎖に柔軟性を付与することができる。また、本発明の化合物を側鎖構造に有する複数の高分子化合物のブロックコポリマーであってもよい。さらには、本発明の化合物に加えて、ヘパリンなどの血栓形成抑制物質やウロキナーゼなどの血栓溶解酵素などの抗血栓作用を有する物質を併せて結合してもよい。

当然のことながら、本発明の高分子は製造法によって限定されるものではなく、 目的とするものが得られるのであれば、どのような方法を用いても差し支えない。 本発明の高分子を得るには種々の方法があり、それらの方法を単独あるいは組み

合わせて用いることができる。これらの製造法は当業者に公知である。例えば、 主鎖となるポリマーのモノマーに本発明の化合物を結合した後、重合反応を行い 主鎖ポリマーを形成してもよく、あるいは主鎖ポリマーに本発明の化合物を結合 してもよい。

5 本発明の化合物はグルクロン酸誘導体やグルコサミン誘導体といった生体成分 の誘導体をその構造中にもつことからもわかるように生体適合性が高く、生体に 悪影響を及ぼすことが少なく、仮に高分子より本発明の化合物が脱落したとして も生体に悪影響を及ぼすことが少ない。

## 10 [本発明のコーティング剤、成型物およびその製造法]

15

20

25

本発明はさらに、本発明の化合物の少なくともひとつを有効成分とするコーティング剤および本発明の高分子の少なくともひとつを有効成分とするコーティング剤を提供する。このようなコーティング剤は本発明の化合物または高分子を適当な溶媒に溶解、分散し、人工臓器や医療用具などに塗布、含浸、スプレーコーティングなどの方法によりコーティングすることができる。

本発明の成型物は、本発明の化合物あるいは本発明の高分子の少なくともひと つを材料として用いて製造されるものであり、その使用目的に応じてつくられる。 したがって、材料のもつ本来の性質を損ねない範囲であれば、どのような方法に よってつくられても差し支えない。本発明の成型物を得るには、化合物や高分子 を別に製造した成型物にコーティングする方法、化合物を別に製造した成型物と 結合させる方法、化合物や高分子を含む材料から直接成型する方法など、種々の 方法があり、それらの方法を単独あるいは組み合わせて用いることができる。

本発明の成型物は、優れた抗血栓性を有するため、人工臓器、医療用具の部品 あるいはそれ自体として用いることができる。成型物の形状は用いる材料の性質 にもよるが、その使用目的に応じて、フィルム状物、膜状物、管状物、板状物、 網状物、繊維状物、布状物などのいずれかの形状にすることができる。

# [本発明の人工臓器およびその製造法]

本発明の人工臓器は、本発明の化合物あるいは本発明の高分子の少なくともひ

とつを材料として、または、本発明の成型物の少なくともひとつを部品として用いて製造されるものであり、その使用目的に応じてつくられる。また、このようにして製造された人工臓器あるいはその他の方法で製造された従来型の人工臓器に、さらに本発明のコーティング剤を塗布して製造することもできる。したがって、材料あるいは部品のもつ本来の性質を損ねない範囲であれば、どのような方法によってつくられても差し支えない。

本発明の人工臓器の例としては、人工血管、人工心臓、心臓ペースメーカー、 人工心臓弁、人工腎臓、人工肺、人工心肺、人工膵臓、人工骨、人工関節、人工 靭帯などをあげることができる。

10

15

20

5

#### [本発明の医療用具およびその製造法]

本発明の医療用具は、本発明の化合物あるいは本発明の高分子の少なくともひとつを材料として、または、本発明の成型物の少なくともひとつを部品として用いて製造されるものであり、その使用目的に応じてつくられる。したがって、材料あるいは部品のもつ本来の性質を損ねない範囲であれば、どのような方法によってつくられても差し支えない。

本発明の医療用具の例としては、注射筒、注射針、透析用留置針、留置針、輸液セット、輸液・血液用フィルター、血液バッグ、チューブ・カテーテル(栄養用、胃・食道用、胆管用、呼吸器用、泌尿器用、血管用、心臓用、吸引・注入・排液用など)、血液透析器ハウジング、血液透析器中空糸、血液透析膜、体外循環血液回路、外シャント、人工肺膜、創傷被覆材、ステントなどをあげることができる。

# [本発明の細胞培養用組成物]

25 本発明の細胞培養用組成物は従来の細胞培養用組成物に本発明の化合物または前記化合物の少なくともひとつを側鎖構造として有する高分子を添加して製造することができる。本発明または前記化合物の少なくともひとつを側鎖構造として有する高分子を添加する細胞培養用培地には、例えば199培地、MEM(イーグルの最小必須培地)、BME(イーグルの基本培地)、DMEM(ダルベッコ変法

イーグル培地)、RPMI1640, Ham's F12培地、MCDB104, MCDB153を含むがこれに限定されない。本発明の細胞培養用組成物を用いて培養することのできる細胞には、魚類細胞、両生類細胞、鳥類細胞、哺乳動物細胞などの脊椎動物の細胞を含むが、これに限定されない。本発明の化合物は顕著な血管内皮細胞増殖促進作用および血管新生促進作用を有することから、本発明の細胞培養用組成物は哺乳動物細胞、特に血管内皮細胞の培養時に用いて、試験研究用の培養に利用できることはもちろんのこと、細胞成長因子(例えば、VEGF)のような有用物質の生産に用いたり、火傷の治療用の人工培養皮膚のような治療用組織の製造にも利用することができる。

10

15

25

5

## 「本発明の細胞培養用器材]

本発明の細胞培養用器材は、本発明の化合物あるいは本発明の高分子の少なくともひとつを材料として、または、本発明の成型物の少なくともひとつを部品として用いて製造されるものであり、その使用目的に応じてつくられる。また、このようにして製造された細胞培養用器材あるいはその他の方法で製造された従来型の細胞培養用器材に、さらに本発明のコーティング剤を塗布して製造することもできる。したがって、材料あるいは部品のもつ本来の性質を損ねない範囲であれば、どのような方法によってつくられても差し支えない。

本発明の細胞培養用器材の例としては、シャーレ、フラスコ、マイクロプレー 20 ト、ボトルなどをあげることができる。

[本発明の化合物の化合物および高分子の血小板凝集抑制作用、血小板粘着抑制作用]

本発明の化合物(化合物例1, 2, 3, 4, 6, 8, 10)の血小板凝集抑制作用を、ウサギ多血小板血漿を用いて、Born, O'Brien の方法(Born, G., V., R.:Nature (London), 194, 924 (1962)., O'Brien, J., R.:J. Clin. Pathol., 15, 556 (1962).) に準じて測定した。比較対照として抗血小板剤である塩酸チクロピジンについても同様の試験を行った。その結果、本発明の化合物はいずれも低濃度で顕著な血小板凝集抑制作用を示した。

また、本発明の化合物を側鎖構造として有する高分子化合物(高分子例 2~4)の血小板粘着抑制作用を、ウサギ多血小板血漿を用いて、ミクロスフィアカラム法(Kataoka, K., Maeda, M., Nishimura, T., Nitadori, Y., Tsuruta, T., Akaike, T., Sakurai, Y.: J. Biomed. Mater. Res., 14, 817(1980).)により評価した。その結果、本発明の高分子は顕著な血小板粘着抑制作用を示した。

さらに、本発明の化合物をポリエチレンイミン活性化ポリエチレン管と反応させて得られる本発明の化合物を固定した成型物の血小板粘着率を測定したところ、本発明の化合物を固定しない未処理管に比べて血小板粘着が全く検出されず、優れた抗血栓性を示すことが明らかとなった。

10

## [本発明の化合物および高分子の血管内皮細胞増殖促進作用]

本発明の化合物の血管内皮細胞増殖促進作用をウシ大動脈内皮細胞を用いて測定した。その結果、試験に用いた本発明の化合物はいずれも低濃度で優れた増殖促進作用を示した。また、本発明の化合物は、血管内皮細胞に特異的に作用し、血管内皮細胞の増殖を促進するサイトカインとして知られる血管内皮細胞成長因子(VEGF)と相乗的に作用し、より優れた血管内皮細胞増殖促進作用を示した。これは、本発明の化合物が生体由来の内因性および治療目的で投与あるいは誘導された外因性のVEGFと相乗的に作用することによって、より優れた血管内皮細胞増殖促進作用を発現することを示すものである。

20 本発明で使用する前記高分子をコーティングしたマイクロプレートでウシ大動脈内皮細胞を培養し、血管内皮細胞増殖促進作用を測定した。その結果、本発明の高分子(本発明の成型物)はいずれも優れた増殖促進作用を示した。

### [本発明の化合物の血管新生促進作用]

25 本発明の化合物の血管新生促進作用をウシ大動脈内皮細胞を用いて測定した。 その結果、本発明の化合物はいずれも優れた血管新生促進作用を示した。

# 発明の効果

本発明の一般式(1)の化合物およびその薬理学的に許容される塩および溶媒

和物または塩の溶媒和物は、優れた血小板粘着凝集抑制作用を有し、この作用に基づく治療薬、すなわち、抗血小板剤として有用である。具体的には、血栓症の進展阻止、再発防止、血栓症の危険因子を有する患者の血栓症の二次防止、健康人の血栓症の一次防止を目的とした治療に用いることができる。さらに、具体的には、循環器疾患(急性心筋梗塞、不安定狭心症、慢性安定型狭心症、陳旧性心筋梗塞、心房細動による血栓塞栓症、汎発性血管内血液凝固症候群(DIC)、冠動脈バイパス術後のグラフト閉塞、経皮的冠動脈形成術(PTCA)後の冠動脈の狭窄および閉塞、人工心臓弁置換術後の血栓性合併症(血栓栓塞症、血栓弁)、肺血栓・栓塞症、体外循環血液中の血小板活性化)、脳血管障害(一過性脳虚血発作(TIA)、脳梗塞)、末梢動脈閉塞症(閉塞性動脈硬化症、閉塞性血栓血管炎、血行再建術後の閉塞)、糸球体腎炎、ネフローゼ症候群、その他の血栓症など(本態性血小板症、血栓性血小板減少性紫斑病(TPP)、溶血性尿毒症症候群、抗リン脂質抗体症候群、川崎病、子癇、ベーチェット病)の治療および予防に対して有効である。また、本発明はこのような優れた化合物を製造するうえで有用な製造法を提供するものである。

10

15

20

25

また、本発明の一般式(1)の化合物、特に式(16)の化合物およびその薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物は、優れた血管内皮細胞増殖促進作用と優れた血管新生促進作用を有し、これらの作用に基づく治療薬として有用である。具体的には、血管内皮再生療法あるいは血管新生療法に用いる治療薬および予防薬(血管内皮細胞増殖促進剤、血管新生促進剤)として有用である。さらに具体的には、循環器疾患(急性心筋梗塞、不安定狭心症、慢性安定型狭心症、陳旧性心筋梗塞、心房細動による血栓塞栓症、汎発性血管内血液凝固症候群(DIC)、冠動脈バイパス術後のグラフト閉塞、経皮的冠動脈形成術(PTCA)後の冠動脈の狭窄および閉塞、人工心臓弁置換術後の血栓性合併症(血栓栓塞症、血栓弁)、肺血栓・栓塞症、脳血管障害(一過性脳虚血発作(TIA)、脳梗塞)、末梢動脈閉塞症(閉塞性動脈硬化症、閉塞性血栓血管炎、血行再建術後の閉塞)、糸球体腎炎、ネフローゼ症候群、その他の血栓症など(本態性血小板症、血栓性血小板減少性紫斑病(TPP)、溶血性尿毒症症候群、抗リン脂質抗体症候群、川崎病、子癇、ベーチェット病)の治療および予防、創傷(褥瘡など

を含む慢性皮膚潰瘍、糖尿病性潰瘍、火傷、角膜創傷、化学療法・放射線療法を 受けた癌患者の口腔粘膜炎、皮膚移植などの各種手術後の創傷、胃腸組織の損傷 など)の治療に対して有効である。

本発明の化合物および高分子は優れた抗血栓性を有するため、抗血栓性を必要 とする成型物をつくるための材料あるいはコーティング剤として有用である。

本発明の化合物、高分子および成型物は優れた抗血栓性を有するため、抗血栓性を必要とする人工臓器、医療用具の部品あるいはそれ自体として有用である。具体的には、人工血管、人工心臓、心臓ペースメーカー、人工心臓弁、人工腎臓、人工肺、人工心肺、人工膵臓、人工骨、人工関節、人工靭帯などの人工臓器、注射筒、注射針、透析用留置針、留置針、輸液セット、輸液・血液用フィルター、血液バッグ、チューブ・カテーテル(栄養用、胃・食道用、胆管用、呼吸器用、泌尿器用、血管用、心臓用、吸引・注入・排液用など)、血液透析器ハウジング、血液透析器中空糸、血液透析膜、体外循環血液回路、外シャント、人工肺膜、創傷被覆材、ステントなどの医療用具の材料や部品として有用である。

さらに、本発明の化合物およびこれを側鎖構造として有する高分子は優れた血管内皮細胞増殖促進作用を有し、血管内皮細胞の被覆を促進するため、抗血栓性を必要とする成型物をつくるための材料あるいはコーティング剤として有用である。また、これらの化合物、高分子および成型物は優れた血管内皮細胞増殖促進作用を有し、血管内皮細胞の被覆を促進するため、抗血栓性を必要とする人工臓器、医療用具の部品あるいはそれ自体として有用である。

さらに、本発明の化合物または前記化合物の少なくともひとつを側鎖構造として有する高分子は細胞培養用組成物の成分として有用であり、本発明の化合物およびこれを側鎖構造として有する高分子は細胞培養用器材としての利用が期待できる。

25

10

15

20

# 実施例

以下の実施例において、化合物製造例、高分子製造例、成型物製造例、抗血栓 作用試験および製剤製造例、をあげて本発明をさら詳しく説明する。なお、当然 のことではあるが、本発明は以下の実施例に記載された物質、処方および方法に

限定されるものではなく、特許の請求の範囲に含まれるすべての物質、処方および方法を含むものである。

実施例1:化合物製造例1

4- デオキシ · α ·L· スレオ · ヘキサ ·4· エンピランウロノシル ·(1→3)·O-2· アセ トアミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコピラノシル - (1→4)-3-O- β -D- グルコピ ランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコピラノ ース [Δ HexA β l→3GlcNAc β l→4GlcA β l→3GlcNAc (化合物例1)]、4-デオキシ - α -L- スレオ - ヘキサ -4- エンピランウロノシル - (1→3) -O-2- アセト アミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコピラノシル -( $1\rightarrow 4$ )-3-O- β -D- グルコピラ ンウロノシル - (1→3)-O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコピラノシ 10 ル - (1→4) -3-O- β -D- グルコピランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトアミド - 2 -デオキシ -  $\beta$  -D- グルコピラノース [ $\Delta$  HexA  $\beta$ 1→3GlcNAc  $\beta$ 1→4GlcA  $\beta$ 1→3 GlcNAc β1→4GlcA β1→3GlcNAc(化合物例2)]、4- デオキシ - α -L- スレ オ - ヘキサ -4- エンピランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ β -D- グルコピラノシル - (1→4) -3-O-  $\beta$  -D- グルコピランウロノシル - (1→3) -O-15 2- アセトアミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコピラノシル - (1→4)-3-O- β -D- グ ルコピランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコ ピラノシル - (1→4) -3-O- β -D- グルコピランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトア ミド・2 - デオキシ・β -D- グルコピラノース [ $\Delta$  HexA β1→3GlcNAc β1→4G lcA β1→3GlcNAc β1→4GlcA β1→3GlcNAc β1→4GlcA β1→3GlcNAc (化合 20 物例3)]および4- デオキシ - α -L- スレオ - ヘキサ -4- エンピランウロノシル -(1→3)-O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ -  $\beta$  -D- グルコピラノシル - (1→4)-3-O- $\beta$  -D- グルコピランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ -  $\beta$  -D  $^{\circ}$ - グルコピラノシル - (1→4) -3-O- β -D- グルコピランウロノシル - (1→3) -O-2- ア セトアミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコピラノシル - (1→4) -3-O- β -D- グルコ 25 ピランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコピラ ノシル - (1→4) -3-O- β -D- グルコピランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトアミド -2 - デオキシ - β -D- グルコピラノース [Δ HexA β 1→3GlcNAc β 1→4GlcA β  $1 \rightarrow 3$ GlcNAc  $\beta 1 \rightarrow 4$ GlcA  $\beta 1 \rightarrow 3$ GlcNAc  $\beta 1 \rightarrow 4$ GlcA  $\beta 1 \rightarrow 3$ GlcNAc  $\beta 1 \rightarrow 4$ GlcA

β I→3GlcNAc (化合物例4)] の製造

ヒアルロン酸ナトリウム(紀文フードケミファ製;商品名「ヒアルロン酸 FC H」)30gを蒸留水 3 L に溶解し、40 C となるように加温した。0. 1 M 水酸化ナトリウム水溶液で溶液の p H を 6. 0 に調整した後、Streptomyces hyalurolyticus 由来のヒアルロニダーゼ(天野製薬製;商品名「ヒアルロニダーゼ"アマノ"」)をヒアルロン酸ナトリウム 1 mg あたり 0. 5 濁度減少単位となるように添加し、40 C で 100 時間反応を行った。反応後、公称分画分子量 10 k の親水性ポリエーテルスルフォン製の限外ろ過(ミリポア製)によって溶液中から酵素を除去した。凍結乾燥することによって溶媒を除去し、分解物(27.4g)を得た。

10 分解物を陰イオン交換クロマトグラフ法(カラム:YMC-Pack IEC-AX, 溶離液:A;水,B;0.4M NaCl;リニアグラジェント(30分),検出:UV(232nm))によって分画し(化合物例1、2、3、4の順に溶出)、化合物例1~4を含む画分を得た。各画分をゲルろ過法(担体:セファデックス G-10,溶離液:水)によって脱塩後、凍結乾燥して化合物1~4(白色粉末)を得た。収量は、それぞれ、化合物例1:1.7g,化合物例2:5.9g,化合物例3:3.4g,化合物例4:2.2gであった。各化合物はナトリウム塩として得られた。

化合物例  $1\sim4$ は下記式 (20) で表される化合物である。式 (20) において、n は  $1\sim4$  の整数を示し、n が 1 のとき化合物例 1 、 2 のとき化合物例 2 、 3 のとき化合物例 3 、 4 のとき化合物例 4 を示す。

### 下記式 (20)

高速液体クロマトグラフ法(カラム:TSKgel DEAE-5PW, 溶離液: A;水, B;0.
 3M NaCl;リニアグラジェント(20分), 検出:UV(232nm);面積百分率法)によって測定した各化合物の純度は97%以上であった。化合物例1~4の各々のウロ

ン酸含量をグルクロノラクトンを標準品として Bitter と Muir の方法 (Bitter, T., Muir, H.: Anal. Biochem., 4, 330 (1962).) によって、ヘキソサミン含量を3 N 塩酸中100℃で16時間加水分解後、グルコサミン塩酸塩を標準品として Boas の方法 (ただし、樹脂処理なし; Boas, N., F.: J. Biol. Chem., 204, 553 (1953).) によって分析したところ、各化合物例の分析値はほぼ理論値通りであった。

## 実施例2:化合物製造例2

10

15

20

25

 $4 \cdot \vec{r}$  オキシ -  $\alpha$  -L- スレオ - ヘキサ -4- エンピランウロノシル -  $(1 \to 3)$  -O-2- アセトアミド -  $2 \cdot \vec{r}$  オキシ -  $\beta$  -D- グルコピラノシル -  $(1 \to 4)$  -3-O-  $\beta$  -D- グルコピラノース [ $\Delta$  HexA  $\beta$ 1  $\to$  3GlcNAc  $\beta$ 1  $\to$  4GlcA  $\beta$ 1  $\to$  3GlcNAc ( 化合物例 1) ] 、 4- デオキシ -  $\alpha$  -L- スレオ - ヘキサ -4- エンピランウロノシル -  $(1 \to 3)$  -O-2- アセトアミド -  $2 \cdot \vec{r}$  オキシ -  $\beta$  -D- グルコピラノシル -  $(1 \to 4)$  -3-O-  $\beta$  -D- グルコピランウロノシル -  $(1 \to 3)$  -O-2- アセトアミド -  $2 \cdot \vec{r}$  オキシ -  $\beta$  -D- グルコピラノシル -  $(1 \to 4)$  -3-O-  $\beta$  -D- グルコピラノシル -  $(1 \to 4)$  -3-O-  $\beta$  -D- グルコピラノシ ル -  $(1 \to 4)$  -3-O-  $\beta$  -D- グルコピラノンウロノシル -  $(1 \to 4)$  -3-O-  $\beta$  -D- グルコピラノース [ $\Delta$  HexA  $\beta$ 1  $\to$  3GlcNAc  $\beta$ 1  $\to$  4GlcA  $\beta$ 1  $\to$  3GlcNAc  $\beta$ 1  $\to$  4GlcA  $\beta$ 1  $\to$  3GlcNAc  $\beta$ 1

ヒアルロン酸ナトリウム(紀文フードケミファ製;商品名「ヒアルロン酸 FC H」)60gを蒸留水 3 Lに溶解し、40℃となるように加温した。0.1M 水酸化ナトリウム水溶液で溶液の pH を6.0に調整した後、Streptomyces hyalurolyticus 由来のヒアルロニダーゼ(天野製薬製;商品名「ヒアルロニダーゼ"アマノ"」)をヒアルロン酸ナトリウム 1 mg あたり 1 濁度減少単位となるように添加し、40℃で100時間反応を行った。反応後、公称分画分子量10 k の親水性ポリエーテルスルフォン製の限外ろ過(ミリポア製)によって溶液中から酵素を除去した。凍結乾燥することによって溶媒を除去し、分解物(53.7g)を得た。

分解物を陰イオン交換クロマトグラフ法(カラム: TSKgel DEAE-5PW, 溶離液: A; x, B; 0.5 M 酢酸ナトリウム水溶液; J=Pグラジェント( $A/B(90/10) \rightarrow A/B(60/40); 40分),検出: <math>UV(232nm)$ )によって分画し(化合物例 1 、 2 の順に溶出)、化合物例 1 および 2 を含む画分を得た。各画分から凍結乾燥すること

によって水を除去した。凍結乾燥した各画分をエタノールで洗浄して塩を除去し、再度水に溶解した後に凍結乾燥して化合物例1、2 (白色粉末)を得た。収量は、それぞれ、化合物例1:18.1g,化合物例2:29.5gであった。各化合物はナトリウム塩として得られた。

5 高速液体クロマトグラフ法(カラム:TSKgel Amide-80,溶離液:アセトニトリル/水/酢酸/トリエチルアミン(65/35/2/1, v/v),流速:1.0mL/分,カラム温度:80℃,検出:UV(232nm);面積百分率法)によって測定した各化合物の純度は97%以上であった。ウロン酸含量とヘキソサミン含量を実施例1に示した方法によって分析したところ、値はほぼ理論値通りであった。

10

25

#### 実施例3:化合物製造例3

4- デオキシ・α -L- スレオ・ヘキサ -4- エンピランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトアミド・2・デオキシ・β -D- グルコピラノシル・(1→4) -3-O- β -D- グルコピランウロノシル・(1→3) -O-2- アセトアミド・2・デオキシ・β -D- グルコピラニトール [Δ HexA β1→3GlcNAc β1→4GlcA β1→3GlcNAc οн (化合物例 5)]、4- デオキシ・α -L- スレオ・ヘキサ・4- エンピランウロノシル・(1→3) -O-2- アセトアミド・2・デオキシ・β -D- グルコピラノシル・(1→4) -3-O- β -D- グルコピランウロノシル・(1→3) -O-2- アセトアミド・2・デオキシ・β -D- グルコピラノシル・(1→4) -3-O- β -D- グルコピランウロノシル・(1→3) -O-2- アセトアミド・2

20 ・デオキシ・β -D- グルコピラニトール [Δ HexA β1→3GlcNAc β1→4GlcA β1→3GlcNAc β1→4GlcA β1 →3GlcNAc β1 →4GlcA β1 →4

50mg の化合物例 1 を50mL の 3 mg/mL 水素化ホウ素ナトリウム水溶液に溶解し、室温で 1 時間処理した。 5 mL の 6 M 酢酸を加えて反応を停止し、50mL のメタノールを加えた後、エバポレーターを用いて乾固した。さらに、50mL のメタノールの添加および乾固を 2 回繰り返した。乾固によって残った固形物を 5 mL の水に溶解し、実施例 1 と同様にゲルろ過法によって脱塩後、凍結乾燥して化合物例 5 (白色粉末;44.7mg) を得た。

同様の方法で化合物例2を原料として用いて化合物例6を得た。

化合物例5および化合物例6は式(21)で表される化合物である。式(21)に

おいて、nは $1\sim2$ の整数を示し、nが1のとき化合物5を、2のとき化合物6を示す。

式 (21)

5

10

15

20

化合物5および6の純度を実施例2に示した方法によって測定したところ、98%以上であった。ウロン酸含量とヘキソサミン含量を実施例1に示した方法によって分析したところ、分析値はほぼ理論値通りであった。

## 実施例4:化合物製造例4

 $4 \cdot \text{デオキシ} \cdot \alpha \cdot \text{L} \cdot \text{スレオ} \cdot \text{ヘキサ} \cdot 4 \cdot \text{エンピランウロノシル} \cdot (1 \rightarrow 3) \cdot \text{O} \cdot 2 \cdot \text{アセ}$  トアミド  $\cdot 2 \cdot \text{デオキシ} \cdot \beta \cdot \text{D} \cdot \text{グルコピラノシル} \cdot (1 \rightarrow 4) \cdot 3 \cdot \text{O} \cdot \beta \cdot \text{D} \cdot \text{グルコピラノウロン酸}$  [ $\Delta \text{ HexA } \beta \text{ 1} \rightarrow 3 \text{GlcNAc } \beta \text{ 1} \rightarrow 4 \text{GlcA}$  (化合物例 7)]、 $4 \cdot \text{デオキシ} \cdot \alpha \cdot \text{L} \cdot \text{スレオ} \cdot \text{ヘキサ} \cdot 4 \cdot \text{エンピランウロノシル} \cdot (1 \rightarrow 3) \cdot \text{O} \cdot 2 \cdot \text{アセトアミド} \cdot 2 \cdot \text{デオキシ} \cdot \beta \cdot \text{D} \cdot \text{グルコピラノウ} \cdot (1 \rightarrow 4) \cdot 3 \cdot \text{O} \cdot \beta \cdot \text{D} \cdot \text{グルコピラノシル} \cdot (1 \rightarrow 4) \cdot 3 \cdot \text{O} \cdot \beta \cdot \text{D} \cdot \text{グルコピラノシル} \cdot (1 \rightarrow 4) \cdot 3 \cdot \text{O} \cdot \beta \cdot \text{D} \cdot \text{グルコピラノウ D}$  [ $\Delta \text{ HexA } \beta \text{ 1} \rightarrow 3 \text{GlcNAc } \beta \text{ 1} \rightarrow 4 \text{GlcA}$   $\beta \text{ 1} \rightarrow 3 \text{GlcNAc } \beta \text{ 1} \rightarrow 4 \text{GlcA}$  (化合物例 8) の製造

化合物例 1 を Reissig らの方法 (Reissig, J., L., Strominger, J. L., Leloir, L., F.: J. Biol. Chem., 217, 959 (1953). ) に準じて pH 9 のホウ酸緩衝液中で加熱した。反応液中のホウ酸を実施例 3 と同様にホウ酸メチルとして除去し、実施例 1 と同様にゲルろ過法によって脱塩後、凍結乾燥して化合物例 7 (白色粉末)を得た。50mg の化合物例 1 を原料としたとき、43.1mg の化合物例 7 を得た。

同様に、50mg の化合物例 2 を原料としたとき、44.8mg の化合物例 8 (白色粉末)を得た。

化合物例 7 および化合物 8 は式(22)で表される化合物である。式(22)において、n は  $0\sim1$  の整数を示し、n が 0 のとき化合物 7 を、1 のとき化合物 8 を示す。

式 (22)

化合物例7および8の純度を実施例2に示した方法によって測定したところ、 98%以上であった。ウロン酸含量とヘキソサミン含量を実施例1に示した方法に よって分析したところ、分析値はほぼ理論値通りであった。

# 実施例5:化合物製造例5

4- デオキシ・α -L- スレオ・ヘキサ -4- エンピランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトアミド・2・デオキシ・β -D- グルコピラノシル - (1→4) -3-O- β -D- グルコピランウロニトール [Δ HexA β1→3GlcNAc β1→4GlcA οн (化合物例 9)]、4-デオキシ・α -L- スレオ・ヘキサ・4- エンピランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトアミド・2・デオキシ・β -D- グルコピラノシル - (1→4) -3-O- β -D- グルコピランウロノシル・(1→3) -O-2- アセトアミド・2・デオキシ・β -D- グルコピラノシル・(1→4) -3-O- β -D- グルコピラノシル・(1→4) -3-O- β -D- グルコピラノシル・(1→4) -3-O- β -D- グルコピラノシカロノシル・(1→4) -3-O- β -D- グルコピランウロニトール [Δ HexA β1→3GlcNAc β1→4GlcA β1→3GlcNAc β1

化合物例7を実施例3と同様の方法で処理して化合物例9 (白色粉末)を得た。 20mg の化合物例7を原料としたとき、15.9mg の化合物例9を得た。

同様に、20mg の化合物例 8 を原料としたとき、17.8mg の化合物例 1 0 (白 20 色粉末)を得た。

化合物例 9 および化合物 1 0 は式(23)で表される化合物である。式(23)において、n は 0  $\sim$  1 の整数を示し、n が 0 のとき化合物 9 を、1 のとき化合物 1

0 を示す。

式 (23)

化合物9および10の純度を実施例2に示した方法によって測定したところ、98%以上であった。ウロン酸含量とヘキソサミン含量を実施例1に示した方法によって分析したところ、分析値はほぼ理論値通りであった。

## 5 実施例 6: 高分子化合物製造例

ポリ(N-p- ビニルベンジル - [O-4- デオキシ - α -L- スレオ - ヘキサ -4- エンピ ランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコピラノ シル - (1→4)-3-O-β-D-グルコピランウロノシル - (1→3)-O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコンアミド] ) (高分子例 1)、ポリ(N-p- ビニルベン ジル - [O-4- デオキシ - α -L- スレオ - ヘキサ -4- エンピランウロノシル - (1→3) -10 O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコピラノシル - (1→4) -3-O- β -D-グルコピランウロノシル -  $(1\rightarrow 3)$  -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ -  $\beta$  -D- グル コピラノシル - (1→4) -3-O-β-D-グルコピランウロノシル - (1→3) -O-2-アセト アミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコンアミド]) (高分子例 2)、ポリ(N-p-15 ピニルベンジル - [O-4- デオキシ - α -L- スレオ - ヘキサ -4- エンピランウロノシ ル - (1→3) - O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ - β - D- グルコピラノシル - (1→4) - 3 -O-β-D-グルコピランウロノシル-(1→3)-O-2-アセトアミド-2-デオキシβ -D- グルコピラノシル -  $(1 \rightarrow 4)$  -3-O- β -D- グルコピランウロノシル -  $(1 \rightarrow 3)$  -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコピラノシル - (1→4) -3-O- β -D- グ 20 ルコピランウロノシル - (1→3) -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ - β -D- グルコ

ンアミド])(高分子例 3)およびポリ(N-p- ビニルベンジル - [O-4- デオキシ・ $\alpha$  -L- スレオ・ $\alpha$ +サ -4- エンピランウロノシル -  $(1\rightarrow 3)$  -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ -  $\beta$  -D- グルコピラノシル -  $(1\rightarrow 4)$  -3-O-  $\beta$  -D- グルコピランウロノシル -  $(1\rightarrow 3)$  -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ -  $\beta$  -D- グルコピラノシル -  $(1\rightarrow 4)$  -3-O-  $\beta$  -D- グルコピランウロノシル -  $(1\rightarrow 3)$  -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ -  $\beta$  -D- グルコピラノシル -  $(1\rightarrow 4)$  -3-O-  $\beta$  -D- グルコピラノシル -  $(1\rightarrow 4)$  -3-O-  $\beta$  -D- グルコピランウロノシル -  $(1\rightarrow 3)$  -O-2- アセトアミド - 2 - デオキシ -  $\beta$  -D- グルコンアミド])(高分子例 4)の製造

10 回の化合物例1を蒸留水5 mLに溶解し、メタノール45mLを加えて混和した。その液を40℃に加温したヨウ素のメタノール溶液(17.1g/200mL)に加えて40℃で30分間放置した。4%水酸化カリウム/メタノール溶液をヨウ素の色が消失するまで徐々に添加した。反応液を氷冷し、析出した沈殿をろ取した。沈殿を冷エタノール、冷エーテルの順で洗浄し、エタノール/水(90/10, w/w)から再結晶することによってカリウム塩を得た。カリウム塩を蒸留水50mLに溶解し、イオン交換樹脂(アンバーライトIR-12B(H⁺型))を充填したカラムに通液して凍結乾燥した。凍結乾燥物にメタノールを加えて減圧濃縮して結晶を得た。結晶に少量のメタノールを加えて溶かし、さらにエタノールを加えて脱水濃縮するという操作を5回繰り返した後、減圧乾固してラクトン化した化合物例1(7.4 g)を得た。

7gのラクトン化した化合物例 1 をメタノール50mL に溶解し、p- アミノメチルスチレンのメタノール溶液(2.5g/0.5mL)を加熱環流下で加えた。120分間加熱環流した後、アセトン200mL を加えて結晶化した。結晶をメタノールより2回再結晶させて精製結晶(N-p- ピニルベンジル -  $[O-4- デオキシ-\alpha-L- スレオ- へキサ-4- エンピランウロノシル-(1→3)-O-2- アセトアミド-2- デオキシ-β-D- グルコピラノシル-(1→4)-3-O-β-D- グルコピランウロノシル-(1→3)-O-2- アセトアミド-2- デオキシ-β-D- グルコンアミド];3.3g)を得た。$ 

25

2gの精製結晶を水2mLに溶解し、重合開始剤としてペルオキソ二硫酸カリウム(0.2mol%)を添加した。窒素下で60℃にて24時間加熱して重合反応を

行った。重合後、液をメタノール中に注入して、重合体を析出させた。メタノールをデカンテーションで除き、重合体を分離した。重合体を水に溶解し、メタノールから析出させる再沈殿法によって重合体を精製して高分子例1(1.4g)を得た。

同様の方法で化合物例2を原料として用いて高分子例2を、化合物例3を原料として用いて高分子例3を、化合物例4を原料として用いて高分子例4を得た。 高分子例1~4は下記式(24)で表される化合物である。式(24)において、 nは1~4の整数を示し、nが1のとき高分子例1、2のとき高分子例2、3の とき高分子例3、4のとき高分子例4を示す。

10 光散乱法によって高分子例 1 ~ 4 の重量平均分子量を測定したところ、約 4 万であった。

# 式 (24)

5

15

実施例7:成型物製造例

化合物例1~4固定ポリエチレン管(成型物例1~4)の製造

Larm ら(Larm, O., Lasson, R., Olsson, P.: Biomat. Med. Dev. Art. Org., 11, 161(1983).) の方法に準じて製造を行った。化合物例 1 とポリエチレンイミン活性化ポリエチレン管(1.8mmID×100cmL)を0.15M NaCl中、NaB(CN)H3とpH3.5,50℃で2時間反応させて化合物例1固定ポリエチレン管(成型物例1)を得た。

同様の方法で、化合物例2を原料として成型物例2、化合物例3を原料として 20 成型物例3、化合物例4を原料として成型物例4を得た。

## 実施例8:本発明の化合物の血小板凝集抑制作用

ウサギ大動脈から、3.8%クエン酸ナトリウム水溶液 1 容に対して血液 9 容となるように採血し、直ちに遠心分離(50×g,10分,室温)して上清として多血小板血漿(platelet-rich plasma;PRP)を得た。PRP100μ L に各濃度の本発明化合物 1~7 の溶液 10μ L を加えて37℃で 1 分間保持後、凝集惹起剤として10μ L の 1 0μ g/mL コラーゲン(ウシ腱コラーゲン;明治薬品製)を加え、添加後 7 分間凝集曲線を記録した。血小板凝集能の測定は、血小板凝集計(製造:エム・シー・メディカル)を使用して Born, O'Brien の方法(Born, G., V., R.:Nature (London), 194, 924 (1962)., O'Brien, J., R.: J. Clin. Pathol, 15, 556 (1962).)に 準じて行った。比較対照として、代表的な抗血小板剤である塩酸チクロビジンに ついても試験を行った。結果を表 1 に示す。

【表1】		表 1	
	試験化合物	50%阻害濃度 (μ M)	
-	化合物例1	(μ M)	
		2.1	
	化合物例2	0.0032	
	化合物例3	0.0052	
	化合物例4	0.0044	
	化合物例6	0.0027	
	化合物例8	0.0038	
	化合物例10	0.0035	

表1に示したように、本発明の化合物は優れた血小板凝集抑制作用を示した。

427

# 実施例9:本発明の化合物の急性毒性

10

本発明化合物の代表例(化合物例1-10)について、ラット(体重300~400 g, Wistar 系, オス)を用いて急性毒性試験を行ってところ、LD soは500mg/k g以上であった。

#### 実施例10:本発明の高分子の血小板粘着抑制作用

塩酸チクロピジン

20 高分子例 2 ~ 4 の血小板粘着抑制作用をミクロスフィアカラム法(Kataoka, K., Maeda, M., Nishimura, T., Nitadori, Y., Tsuruta, T., Akaike, T., Sakurai,

Y.:J. Biomed. Mater. Res., 14, 817(1980).)により評価した。実施例 8 と同様にして得た PRP を1200G、7分間、2 回遠心分離によって Dulbecco PBS で洗浄し、終濃度  $1 \times 10^5$  platelets/ $\mu$  L の血小板懸濁液を調製した。ミクロスフィアカラム(テフロンカラム(3 IDmm  $\times 50$ mmL)にポリスチレンビーズ(直径150 $\mu$  m、20%ジビニルペンゼン架橋、非多孔質)を封入)に各濃度の高分子水溶液を注入し、吸着後蒸留水で充分にリンスした。このカラムに血小板懸濁液を通液した(流速0.5mL/分、室温)。通液後の液中の血小板濃度を測定し、血小板粘着率を算出した。結果を表  $2 \sim 4$  に示す。

【表2】

5

表 2 高分子例2

	42 4 同刀」が-
濃度	血小板粘着率
(%)	(%)
0	99.7
0.001	90.2
0.00125	63.9
0.0025	28.4
0.005	0
0.01	0
0.02	0

【表3】

表 3 高分子例3

-	42.0 同刀」が5
濃度	血小板粘着率
(%)	(%)
0	99.6
0.001	91.5
0.00125	62.9
0.0025	29.0
0.005	0
0.01	0
0.02	0

【表4】

表 4 高分子例 4

濃度	血小板粘着率
(%)	(%)
0	99.8
0.001	90.2
0.00125	60.8
0.0025	27.3
0.005	0
0.01	0
0.02	0

表2~4に示したように、本発明の化合物は優れた血小板粘着抑制作用を示し た。

## 実施例11:本発明の成型物の抗血栓性

成型物例2~4の抗血栓性を評価した。実施例10と同様の方法で終濃度1× 5 10<sup>5</sup> platelets/μ L の血小板懸濁液を調製した。成型物例2~4および未処理の ポリエチレン管 (未処理管) に血小板懸濁液を循環通液した (流速0.5mL/分, 1時間,室温)。

通過後の液中の血小板数濃度を測定し、未処理管および成型物例2~4の血小 板粘着率を算出した。結果を表5に示す。 10

【表5】

5
血小板粘着率
(%)
98.1
0
0
0

表5に示したように、成型物2~4は未処理管よりも明らかに血小板粘着率が 低かった。この結果は、本発明の成型物が優れた抗血栓性をもつことを示すもの である。

実施例12:本発明の化合物の血管内皮細胞増殖促進作用1 15

試験には、細胞としてウシ大動脈血管内皮細胞(継代数 3)、培地として10% FCS(ウシ胎児血清)、100 units / mL ペニシリンG、100  $\mu$  g / mLストレプトマイシンを含む MEM を用いた。96ウエルのマイクロプレートに細胞を4 x10³個/ウエル(4x10 $^4$  / mL;100  $\mu$  L)となるように播種し、既定の終濃度(0,0.1,0.5,1,5,10  $\mu$  g / mL)となるように式(1)の化合物(化合物例 1~10)(10  $\mu$  L;培地に溶解)を添加した。37  $\mathbb C$ 、5% CO  $\mathbb Z$  の条件下で 20時間培養した後、化合物の血管内皮細胞増殖に対する作用(指標として、5-ブロモデオキシウリジン(BrdU)の取り込み量を採用)を「細胞増殖 ELISA、Brd U発色キット」(ベーリンガー・マンハイム社製)を用いて測定した。

10 比較例として、比較化合物1および2についても同様に試験を行った。比較化合物は下記の式(25)で示される化合物である。式(25)において、nは1または2の整数を示し、1のとき比較化合物1(表中、比較1)、2のとき比較化合物2(表中、比較2)を示す。比較化合物1および2は、実施例2に準じて調製した。ただし、ヒアルロニダーゼにはウシ睾丸由来のものを用い、検出は206nmにて行った。化合物の純度は97%以上であり、ウロン酸含量とヘキソサミン含量はほぼ理論値とおりであった。

式 (25)

次の式を用いて、各化合物の血管内皮細胞増殖促進作用を評価した。 促進率(%) = (各化合物添加試験の BrdU 取り込みの増加量) ÷ (対照試験の BrdU 取り込みの増加量) x 100

20 得られた結果を表6に示した。

10

【表 6】

			ट्रर ८			
			促進率	(%)		
化合物		18	2合物濃度	( μ g/mL)	)	
	0	0.1	0.5	1	55	10
1	100.0	110.2	149.2	198.2	188.2	146.9
2	100.0	105.2	142.5	188.1	179.2	148.0
3	100.0	107.2	139.9	179.2	175.8	136.6
4	100.0	102.1	147.0	180.3	177.7	147.4
5	100.0	101.1	144.2	182.7	169.9	141.1
6	100.0	100.5	143.8	167.9	168.8	142.2
· 7	100.0	104.8	139.7	172.6	170.0	129.7
8	100.0	103.3	140.9	181.1	168.7	141.3
9	100.0	102.8	139.5	180.3	179.3	133.4
10	100.0	101.1	138.8	178.3	170.0	135.8
比較 1	100.0	100.2	98.8	111.7	100.2	101.5
_ 比較 2	100.0	99.5	101.1	107.3	102.0	99.2

表 6 に示したように、化合物例  $1\sim1$  0 はいずれも優れた血管内皮細胞増殖促進作用を示した。

## 実施例13:本発明の化合物の血管内皮細胞増殖促進作用2

血管内皮細胞成長因子(VEGF)との相互作用を検討するために試験を行った。 VEGFにはヒト組換え型のもの(血管内皮細胞成長因子、ヒト、組換体、生化 学用:和光純薬製)を用いた。

試験は実施例12と同様に行ったが、化合物添加と同時にVEGF(終濃度10ng/mL)を添加した。比較試験として、VEGF単独添加試験(VEGFのみ添加の試験)および陰性対照試験(化合物もVEGFも無添加の試験)も行った。血管内皮細胞増殖に対する作用は実施例12と同様に測定した。

次の式を用いて、各化合物の血管内皮細胞増殖促進作用を評価した。

促進率 (%) = (各化合物添加試験の BrdU 取り込みの増加量) ÷

(陰性対照試験の BrdU 取り込みの増加量) x 100

得られた結果を表7に示した。

【表7】

5

10

15

			表 7			
			促進率	(%)		
化合物	•	11	<b>と合物濃度</b>	(μg/mL	)	
	0	0.1	0.5	1	5	10
1	148.5	169.8	211.2.	258.3	250.2	206.8
2	148.5	166.2	200.6	249.5	244.0	207.8
5	148.5	160.9	205.0	243.8	231.1	200.4
6	148.5	159.8	205.2	232.2	224.8	205.7
7	148.5	165.0	206.2	235.9	228.7	191.3
8	148.5	168.7	202.9	251.2	224.9	199.2
9	148.5	159.8	200.2	245.6	244.2	196.8
. 10	148.5	165.2	199.9	243.3	228.7	194.0

なお、表7において、化合物濃度0の欄に示す促進率は、VEGFを単独添加した場合の促進率を示す。本発明の化合物の単独添加試験の結果を示す表6および表7の結果から、試験した化合物はいずれもVEGFと相乗的に作用し、優れた血管内皮細胞増殖促進作用を示した。

# 実施例14:本発明の化合物の血管新生促進作用1

氷水浴中で冷却しながら NaHCO 3不含の1 0 倍濃縮 MEM 1容量に対して再構成緩衝液(500mM NaOH, 260mM NaHCO 3, 200mM HEPES)1 容量を混和した後、0.3%コラーゲン塩酸溶液(pH3.0)8 容量を加えてよく混和し、コラーゲン溶液とした。2 4 ウエルのマイクロプレートにコラーゲン溶液0.5mLを分注し、37℃、30分間保温してゲルを固めた。コラーゲンゲル上にウシ大動脈血管内皮細胞(継代数3~8)を5x10⁴個/ウエルで播種し、37℃で約3時間培養して細胞を接着させた。その後、培地を取り除き、コラーゲン溶液0.5mLを重層して37℃、30分間保温してゲルを固めた後、各濃度の化合物例1~4を含む1mL/ウエルの2% FBS-MEM 培地を加えて37℃で3日間 CO 2インキュベー

ター内で培養した。3日間培養後、形成された血管様の管腔(新生血管)を位相差顕微鏡下、倍率100倍で撮影した。写真をトレースし、マイクロコンピューターイメージングデバイス(ニューロサイエンス社製)を用いて画像解析を行い、単位面積当たりの血管様管腔の長さを測定した。対照試験として、化合物を含まない培地で培養したものについて同様に血管様管腔の長さを測定した。

次の式を用いて、各化合物のもつ血管新生促進作用を評価した。 促進率(%)= ((各試験の管腔長)- (対照試験の管腔長)}÷

(対照試験の管腔長)x100

## 10 得られた結果を表8に示す。

【表8】

15

20

			表 8			
			促進率	(%)		
化合物		ft	<b>公</b> 合物濃度	(μg/mL)	)	
	0	0.1	0.3	1	3	10
1	100.0	212.1	236.4	350.1	430.3	329.7
2 .	100.0	181.8	244.9	334.2	393.9	345.5
3	100.0	212.1	315.2	327.3	351.5	278.8
4	100.0	224.2	321.2	369.9	406.1	357.6

表8に示すように、化合物1~4はいずれも優れた血管新生促進作用を示した。

## 実施例15:本発明の化合物の血管新生促進作用2

化合物例 1 および 2 の血管新生促進作用をラットを用いたディフュージョンチャンバー法によって評価した。すなわち、ディフュージョンチャンバー(膜孔径  $0.45\,\mu$  m;  $\mathrm{S}$  リポア社製)を組み立て、各濃度(0,  $10^{-8}$ ,  $10^{-7}$ ,  $10^{-6}$ ,  $10^{-8}$  M)の化合物 1 および 2 の生理食塩液溶液  $200\,\mu$  L を封入した。

Wistar 系ラット (オス; 体重200-250g) にペントバルビタールを腹腔内投与 (10mg /匹) して麻酔した後、背部を刈毛して希ヨードチンキで消毒した。筋 肉を傷つけないように皮膚を切開し、上記の液封入済みディフュージョンチャン バー皮下と筋膜との間に移植した。切開部を縫合し、1週間飼育後、麻酔したラ

ットの背部を切開しチャンバーを露出させ、血管新生の様子を観察後、チャンバーを筋肉ごと切除してホルマリンで固定した。

結果を表4に示した。表中、+、±、-はそれぞれ新生血管誘導が陽性、擬陽性、陰性であったことを示す。

【表9】

		表	9		
_			誘導能		
化合物	化合物濃度(M)				
	0 10 <sup>-8</sup> 10 <sup>-7</sup> 10 <sup>-6</sup> 10 <sup>-5</sup>				
1	_		±	+	+
2			_	+	+

5 表に示すように、化合物例1および2はいずれも優れた血管新生促進作用を示 した。

実施例16:高分子化合物から製造される成型物の血管内皮細胞増殖促進作用 高分子例1~4の0.01w/v%水溶液をそれぞれ調製し、96ウエルのポリスチレン製マイクロプレートに0.5mL/ウエルで分注、室温で一晩静置後、液を除去することによりプレートのコートを行った。これらのコート済みプレートを用いて実施例8と同様にウシ大動脈由来の血管内皮細胞の培養を行った。対照試験として未コートのプレートを用いた培養を行った。増殖促進作用を実施例12と同様に測定し、次の式を用いて各高分子例(各成型物)の血管内皮細胞増殖促進作用を評価した。

促進率(%)=(各試験の BrdU 取り込みの増加量)÷ (対照試験の BrdU 取り込みの増加量) x 100

得られた結果を表10に示した。

【表10】

	表 10
コートした	促進率
高分子例	(%)
1	198.1
2	184.9
3	179.8
4	182.4
未コート	100.0

表10に示したように、高分子例1~4はいずれも優れた血管内皮細胞増殖促 進作用を示した。

# 実施例16:製剤製造例

# 5 錠剤の製造1

	化合物例1	10g
	ポリエチレングリコール6000	10 g
	ラウリル硫酸ナトリウム	1.5g
	トウモロコシデンプン	3 g
10	乳糖	25 g
	ステアリン酸マグネシウム	0.5g

上記成分を秤量する。ポリエチレングリコール6000を70~80℃に加熱し、そこに化合物例1、ラウリル硫酸ナトリウム、トウモロコシデンプンおよび乳糖を混合した後、冷却する。固化した混合物を粉砕器にかけ造粒し、顆粒を得る。顆粒をステアリン酸マグネシウムと混合後、圧縮打錠して重量250mgの錠剤とする。

## 錠剤の製造2

15

	化合物例 2	$30\mathrm{g}$
	乳糖	55 g
20	ジャガイモデンプン	12 g
	ポリビニルアルコール	1.5g
	ステアリン酸マグネシウム	1.5g
		42

上記の成分を秤量する。化合物例2、乳糖、ジャガイモデンプンを均一に混合 する。混合物にポリビニルアルコールの水溶液を加え、湿式顆粒造粒法により顆 粒を調製する。顆粒を乾燥し、ステアリン酸マグネシウムを混合後、圧縮打錠し て重量200mg の錠剤とする。

5

10

## カプセル剤の製造

化合物例3 10 g 乳糖  $25\,\mathrm{g}$ トウモロコシデンプン 5 g 微結晶セルロース 9.5g ステアリン酸マグネシウム

上記の成分を秤量する。ステアリン酸マグネシウム以外の4成分を均一に混合 する。ステアリン酸マグネシウムを加えた後、さらに数分間混合する。混合物を No. 1のハードカプセルに200mg ずつ充填し、カプセル剤とする。

0.5g

15

## 散剤の製造

化合物例4 20 g 乳糖 79 g ステアリン酸マグネシウム 1 g

20 上記成分を秤量する。すべての成分を均一に混合して20%散剤とする。

## 坐剤の製造

化合物例2 10 g ポリエチレングリコール1500 18g 25 ポリエチレングリコール4000 72 g

> 化合物例2を乳鉢でよく研磨して微細な粉末とした後、熔融法によって1gの 直腸坐剤とする。

#### 注射剤の製造

化合物例 6 0.1g

塩化ナトリウム 0.9g

水酸化ナトリウム 適量

注射用水 100mL

5 上記成分を秤量する。3成分を注射用水に溶解、ろ過滅菌後、10mLアンプルに5 mL ずつ分注し、熔封して注射剤とする。

#### 請求の範囲

1. 下記一般式(1)で表されるグルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を構造中に有する化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物。

式(1)

5

[式(1)中、R 'は保護基または下記式(2)~(5)を表す。式(2)~(5)中、R ''は水素原子、保護基または下記式(6)~(8)を表し、R ''は水素原子または保護基を表す。ただし、R ''およびR ''が水素原子または保護基である場合、R 'は COOR 'に対してトランス結合あるいはシス結合のどちらであってもよい。

式(2)

10

- OR 10

式(3)

- NHR 11

式(4)

- CH 2 R 11

式(5)

- SR 11

式(6)

式(7)

式(8)

また、 $R^{10}$ が式 (6) ~ (8) である場合、式 (6) ~ (8) 中、 $R^{13}$ 、 $R^{17}$ および  $R^{26}$ を除く  $R^{12}$ ~  $R^{28}$ は同一または異なって水素原子または保護基を表し、  $R^{13}$ 、 $R^{17}$ および  $R^{26}$ はアジド基または下記式 (9) を表す。

式(9)

- NR 29 R 30

式 (9) 中、 $R^{29}$ および  $R^{30}$ は、同一または異なり水素原子または保護基を表す。

式 (1) 中、 $R^2 \sim R^8$ は同一または異なって水素原子または保護基を表す。

式(1)中、R<sup>9</sup>は、水素原子、保護基または下記式(10)または下記式(11)を表す。

式 (10)

式(11)

式 (10) および (11) 中、R  $^{31}$ ~ R  $^{37}$ は同一または異なって水素原子または保護基を表す。

式(1)中、nは0~25の整数を表す。

(ただし、nが0のときは、R'は式(2)、R''は式(8)で表される基であり、R'は式(10)または式(11)で表される基である。)

式 (1)、式 (6)  $\sim$  (8) および式 (10)  $\sim$  (11) 中、保護基は互いに同一または異なり、置換されていてもよい炭素原子数  $1\sim8$  の直鎖または分枝鎖のアルキル、置換されていてもよい炭素原子数  $2\sim8$  の直鎖または分枝鎖のアルケニル、置換されていてもよい炭素原子数  $1\sim8$  のアシル、置換されていてもよい芳香族

- 10 アシル、または置換されていてもよい芳香族アルキルであり、また  $R^{13}$ 、 $R^{17}$  および  $R^{26}$ を除く  $R^{2}$ ~  $R^{37}$ の任意の保護基 2 つが一緒になって、置換されていてもよい炭素原子数 3~8の環状アルキリデン、置換されていてもよいベンジリデン、または、置換されていてもよいフタロイルを形成してもよい。
- また、n が 2 以上の場合、 $R^2 \sim R^3$  は、繰り返し単位ごとに同一であっても異なっていてもよい。]
  - 2. n=0~10である請求項1記載のグルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を有する化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩

#### の溶媒和物。

10

3. R %が前記式(11)である請求項2記載のグルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を有する化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物。

- 5 4. R 'が前記式(2)であり、R '°が前記式(6)である請求項3記載のグルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を有する化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物。
  - 5.  $R^{1}$ が前記式(2)であり、 $R^{10}$ が前記式(7)である請求項3記載のグルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を有する化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物。
  - 6. R¹が前記式(2)であり、R¹⁰が前記式(8)である請求項3記載のグルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を有する化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物。
- 7. R <sup>13</sup>が前記式(9)である請求項4記載のグルクロン酸誘導体およびグル 15 コサミン誘導体を有する化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物。
  - 8. R <sup>17</sup>が前記式(9)である請求項5記載のグルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を有する化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物。
- 20 9. R 26が前記式(9)である請求項6記載のグルクロン酸誘導体およびグルコサミン誘導体を有する化合物、その薬理学的に許容される塩および溶媒和物または塩の溶媒和物。
  - 10. ヒアルロン酸またはその塩を解重合する工程を含むことを特徴とする請求項1の化合物を製造する方法。
- 25 11. 解重合のために酵素を用いることを特徴とする請求項10記載の方法。
  - 12. 酵素が微生物由来であることを特徴とする請求項!!記載の方法。
  - 13. 微生物が Streptomyces hyalurolyticus であることを特徴とする請求項12 記載の方法。
  - 14. 解重合を実質上塩を含まない溶液中、実質上不揮発性の塩を含まない溶液



中、あるいは、実質上有機溶媒不溶性の塩を含まない溶液中で行うことを特徴と する請求項10~13のいずれかに記載の方法。

- 15. 解重合した物質を陰イオン交換クロマトグラフ法によって分画精製するエ 程を含むことを特徴とする請求項10~14のいずれかに記載の方法。
- 16. 塩として実質上揮発性の塩のみを含む溶離液を用いることを特徴とする請 5 求項15記載の方法。
  - 17. 塩がアンモニウム塩であることを特徴とする請求項16記載の方法。
  - 18. アンモニウム塩が酢酸アンモニウムであることを特徴とする請求項17記載 の方法。
- 10 19. 塩として実質上有機溶媒可溶性の塩のみ含む溶離液を用いることを特徴と する請求項15記載の方法。
  - 20. 塩が酢酸塩であることを特徴とする請求項19記載の方法。
  - 21. 酢酸塩が酢酸アンモニウム または酢酸ナトリウムであることを特徴とする 請求項20記載の方法。
- 22. 請求項1記載の化合物の少なくともひとつを有効成分とする医薬組成物。 15
  - 23. 請求項1記載の化合物の少なくともひとつを有効成分とする抗血小板剤。
  - 24. 請求項1記載の化合物の少なくともひとつを有効成分とする血栓症治療薬 および予防薬、循環器疾患治療薬および予防薬、脳血管障害治療薬および予防薬、 末梢血管障害治療薬および予防薬から成る群より選択される治療薬および予防薬 として使用される請求項22記載の医薬組成物。
- 20
  - 25. 請求項1記載の化合物を有効成分とする血管内皮細胞増殖促進剤。
  - 26. 以下の式(16)の化合物:

を有効成分とする請求項25記載の血管内皮細胞増殖促進剤。



27. 血管内皮再生療法のための治療薬または予防薬として使用する請求項25記載の血管内皮細胞増殖促進剤。

- 28. 血管新生療法のための治療薬または予防薬として使用する請求項25記載の血管内皮細胞増殖促進剤。
- 5 29. 請求項1記載の化合物の少なくともひとつを側鎖構造として有する高分子。
  - 30. 請求項1記載の化合物、あるいは、請求項29記載の高分子の少なくともひとつを有効成分とするコーティング剤。
  - 31. 請求項29記載の高分子の少なくともひとつを材料として用いた成型物。
  - 32. 請求項30記載のコーティング剤の少なくともひとつを使用して製造した成
- 10 型物。
  - 33. 請求項31または32記載の成型物の少なくともひとつを部品として用いた人工臓器。
  - 3 4. 体外循環型人工臓器、または、体内埋込み型人工臓器である請求項32記載の人工臓器。
- 15 35. 請求項31または32記載の成型物の少なくともひとつを部品として用いた医療用具。
  - 36. 体外用医療用具、体内と連結する体外用医療用具、または、体内埋込み用 医療用具である請求項35記載の医療用具。
  - 37. 請求項29記載の高分子を有効成分として含む細胞培養用組成物。
- 20 38. 請求項31載の成型物および/または請求項30記載のコーティング剤を使用して製造した細胞培養用器材。



# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP99/02306

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl <sup>6</sup> C12P19/26, C07H7/033, C07H15/04, A61K31/70, A61K31/715, C08B37/00, C08F8/00, C09B201/02, A61L27/00 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC							
B. FIELDS SEARCHED							
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)  Int.Cl <sup>6</sup> C12P19/26, C07H7/033, C07H15/04, A61K31/70, A61K31/715,  C08B37/00, C08F8/00, C09B201/02, A61L27/00							
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched							
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) REGISTRY/CA (STN), WPIL/BIOSIS (DIALOG)							
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT						
Category*	Citation of document, with indication, where ap		Relevant to claim No.				
X Y A	WO, 96/28730, Al (Washington 19 September, 1996 (19. 09. & EP, 815446, Al & US, 573 & JP, 11-502197, A	96)	1 <u>-9</u> 22-38 10-21				
X Y A	Carbohydr. Res. 288 (1996) B "The use of 2-deoxy-2-trichl glucopyranose derivatives in acid-related tetra-, hexa-, having a methyl beta-D-glucopthe reducing end" p.109-125	oroacetamido-D- syntheses of hyaluronic and octa-saccharides	1-9 22-38 10-21				
X Y	Int. J. Cancer 21 (1997) Dee response gene signaling is i oligosaccharides of hyalurona Inhibition by non-angiogenic, hyaluronan" p.251-256	nduced by angiogenic an in endothlial cells.	1 <u>-28</u> 29-38				
X Furthe	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.					
Special categories of cited documents:  A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  E earlier document but published on or after the international filing date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone  Y document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed  Date of the actual completion of the international search  Date of mailing of the international search report							
11 August, 1999 (11. 08. 99) 17 August, 1999 (17. 08. 99)							
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer					
Facsimile No.		Telephone No.					

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP99/02306

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
Y A	JP, 7-278203, A (Collagen Corp.), 24 October, 1995 (24. 10. 95) & EP, 656215, A1 & US, 5470911, A & US, 5476666, A & US, 5510121, A & US, 5510418, A	29 <u>-38</u> 1-28
Y A	JP, 6-73103, A (Lignite K.K.), 15 March, 1994 (15. 03. 94) & EP, 544259, Al & AU, 636544, B	29 <u>-38</u> 1-28
	·	

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1992)





#### 国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP99/02306

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl. Cl2P19/26, C07H7/033, C07H15/04, A61K31/70, A61K31/715, C08B37/00, C08F8/00, C09B201/02, A61L27/00

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

REGISTRY/CA (STN)
WPIL/BIOSIS (DIALOG)

C. 関連すると認められる文献				
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号		
$\frac{X}{Y}$	WO, 96/28730, A1 (Washington Univ.) 19.9月.1996 (19.09.96) & EP, 815446, A1 & US, 5733893, A & JP, 11-502197, A	$\begin{array}{r} 1-9\\ \hline 22-38\\ \hline 10-21 \end{array}$		
$\frac{X}{Y}$	Carbohydr. Res. <u>288</u> (1996) Blatter G. et al "The use of 2-deoxy-2-trichloroacetamido-D-glucopyranose derivatives in syntheses of hyaluronic acid-related tetra-, hexa-, and octa-saccharides having a methyl beta-D-glucopyranosiduronic acid at the reducing end" p. 109-125	$\frac{\frac{1-9}{22-38}}{\frac{10-21}{}}$		

### 

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理 論の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

様式PCT/ISA/210 (第2ページ) (1998年7月)

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP99/02306

		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
C(続き).			
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番	
X Y	Int. J. Cancer 71 (1997) Deep R. et al "Early-response gene signaling is induced by angiogenic oligosaccharides of hyaluronan in endothlial cells. Inhibition by non-angiogenic, high-molecular-weight hyaluronan" p. 251-256	1-28 29-38	
$\frac{\mathbf{Y}}{\mathbf{A}}$	JP, 7-278203, A (コラーケ*ンコーポ*レイション) 24.10月.1995 (24.10.95) & EP, 656215, A1 & US, 5470911, A & US, 5476666, A & US, 5510121, A & US, 5510418, A	29-38 1-28	
$\frac{\mathbf{Y}}{\mathbf{A}}$	JP, 6-73103, A(リグナ小株式会社) 15.3月.1994(15.03.94)& EP, 544259, A1 & AU, 636544, B	29-38 1-28	
		ŀ	

様式PCT/ISA/210 (第2ページの続き) (1998年7月)